(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平11-119364

(43)公開日 平成11年(1999)4月30日

(51) Int.Cl.6

識別記号

FΙ

G03C 1/12

G03C 1/12

審査請求 未請求 請求項の数2 〇L (全 63 頁)

(21)出願番号

特願平9-283813

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地

(22)出顧日

平成9年(1997)10月16日

(72)発明者 日置 孝徳

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真

フイルム株式会社内

### (54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀写真感光材料

#### (57) 【要約】

【課題】高感度でかつ保存性に優れたハロゲン化銀写真 感光材料を提供する。

【解決手段】下記一般式(I)又は(II)で表される化合物のうち少なくとも1つと、特定のヒドロキシルアミン系化合物を含有するハロゲン化銀写真感光材料。

【化1】

一般式(I)

( Z ) \* ( (L) \* \* XY) \* z

一般式([[)

( Z ) k4 ((L) k6 YX) k5

電位を持つ。2) Xは電子供与基である。3) Yは水素原子以外の脱離基を表し、XYの酸化体は結合が解裂しラジカルX・と脱離基Yを与える。

式中、2はハロゲン化銀への吸着基、または光吸収基を表す。Lは少なくとも1つの炭素原子、窒素原子、硫黄原子、または酸素原子を含む連結基を表す。k<sub>1</sub>は0、1、2、3、4を表す。k<sub>2</sub>は1、2、3、4、k<sub>3</sub>は0又は1、k<sub>4</sub>、及びk<sub>5</sub>は1、2、3、4、k<sub>6</sub>は0又は1である。XY(又はYX)は電子共与基を構成する部分構造からなる。但し、1)XYは0から1、4vの間の酸化 20

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)又は(II)で表される 化合物のうち少なくとも1つと、下記一般式(L)で表 される化合物のうち少なくとも1つを含有することを特 徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

### 一般式(I)

【化1】

$$(Z)_{k1}$$
  $((L)_{k3}XY)_{k2}$ 

式中、Zはハロゲン化銀への吸着基、または光吸収基を 原子、または酸素原子を含む連結基を表す。kiは0、 1、2、3、4を表す。k2は1、2、3、4を表す。k3 は0又は1である。XYは電子供与基を構成する部分構 造からなる。

#### 一般式(II)

【化2】

式中、Z、L、X、Yは一般式(I)と同義である。 ka、及びksは1、2、3、4を表す。k6は0又は1であ し、1) XY (又はYX) は0から1. 4 vの間の酸化 電位を持つ。2) X は電子供与基である。3) Y は水素 原子以外の脱離基を表し、XY(又はYX)の酸化体は 結合が解裂しラジカルX・と脱離基Yを与える。

一般式(L)

【化3】

$$\frac{A_1}{A_2}$$
N-OH

式 (L) 中、A<sub>1</sub>、及びA<sub>2</sub> は各々、水素原子、又は1 価の置換基を表す。また、互いに結合して環を形成して も良い。

【請求項2】 請求項1記載の一般式(I)又は(II) 以外の増感色素で分光増感されていることを特徴とする 請求項1記載のハロゲン化銀写真感光材料。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ハロゲン化銀写真 感光材料に関するものであり、さらに詳しくは、髙感度 で被りが少なく保存性に優れるハロゲン化銀写真感光材 40 料に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来から、ハロゲン化銀写真感光材料の 髙感度化のために、多大の努力がなされてきた。また、 特に分光増感されたハロゲン化銀写真感光材料の髙感度 化が強く望まれていた。分光増感技術は高感度で色再現 性に優れた感光材料を製造する上で極めて重要かつ必須 の技術である。分光増感剤は本来ハロゲン化銀写真乳剤 が実質的に吸収しない、長波長域の光を吸収しハロゲン

による光補足量の増加は写真感度を高めるのに有利とな る。このため、ハロゲン化銀乳剤への添加量を増加させ て、光補足量を高める試みがなされている。しかしなが ら、ハロゲン化銀への添加量を増加させて、光補足量を 高める試みがなされてきた。しかしながら、ハロゲン化 銀乳剤への分光増感剤の添加量は最適量を過ぎて添加す れば、かえって大きな減感をもたらす。これは、一般に 色素減感と言われるもので、実質的に増感色素による光 吸収がないハロゲン化銀固有の感光域において減感を生 表す。Lは少なくとも1つの炭素原子、窒素原子、硫黄 10 ずる減少である。色素減感が大きいと分光増感効果はあ るのに総合的な感度は低くなってしまう。換言すれば、 色素減感が減少すれば、ぞの分だけ分光感度が上昇す る。従って分光増感技術において、色素減感の改善は大 きな課題である。

【0003】また、谷忠昭(T. Tani)等著、ジャーナル・ オブ・フィジカル・ケニストリー (Journal of Physica ) 1 Chemistry) 94巻、1298ページ(1990年)に記 載されているように、-1.25vより貴な還元電位を 持つ増感色素は分光増感の相対量子収率が低いことが知 る。YXは電子供与基を構成する部分構造からなる。但 20 られている。このような色素の分光増感の相対量子収率 を高めるために、"ザ・セオリー・オブ・ザ・フォトグ ラフィック・プロセス" (The Theory of the Photogra phic Process) 259-265肯 (1966年刊) に記載されて いるような正孔捕獲による強色増感が提案されている。

> 【0004】上記の減感を解消するための強色増感剤と しては、増感色素よりも卑な酸化電位を持つ化合物を併 用すればよい。例えば、米国特許第2, 313, 922 号、同2, 075, 046号、同2, 448, 858 号、同2,680,686号、英国特許第1,230, 449号、ベルギー特許第771,168号などが知ら れている。しかし、これらによる高感度化効果は不十分 であり、さらなる髙感度化が求められていた。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、高感 度で被りが少なく、保存安定性に優れたハロゲン化銀感 光材料を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明の課題は鋭意研究 を行なった結果、下記の手段によって達成することがで きた。すなわち、

【0007】(1)下記一般式(I)又は(II)で表さ れる化合物のうち少なくとも1つと、下記一般式(L) で表される化合物のうち少なくとも1つを含有すること を特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

一般式([)

[0008]

【化4】

### $(Z)_{K}$ $((L)_{K} XY)_{K} Z$

【0009】式中、Zはハロゲン化銀への吸着基、また 化銀に伝達する作用を有している。従って、分光増感剤 50 は光吸収基を表す。Lは少なくとも1つの炭素原子、窒

 $M_1 m_1$ 

3

素原子、硫黄原子、または酸素原子を含む連結基を表 す。 $k_1$ は0、1、2、3、4を表す。 $k_2$ は1、2、3、 4を表す。k3は0又は1である。XYは電子供与基を構 成する部分構造からなる。

一般式(II)

[0010]

【化5】

### ( Z ) k4 ((L) k8 YX) k5

【0011】式中、Z、L、X、Yは一般式(I)と同 義である。k4、及びk5は1、2、3、4を表す。k6は0 又は1である。YXは電子共与基を構成する部分構造か らなる。但し、1) XY (又はYX) は0から1. 4 v の間の酸化電位を持つ。2) Xは電子供与基である。

3) Yは水素原子以外の脱離基を表し、XY(又はY X) の酸化体は結合が解裂しラジカルX・と脱離基Yを 与える。

一般式(L)

[0012]

【化6】

$$\frac{A_1}{A_2}$$
 N  $-$  OH

【0013】式(L)中、A<sub>1</sub>、及びA<sub>2</sub>は各々、水素 原子、又は1価の置換基を表す。また、互いに結合して 環を形成しても良い。

(2) (1) 記載の一般式 (I) 又は (II) 以外の増感 色素で分光増感されていることを特徴とする(1)記載 のハロゲン化銀写真感光材料。

[0014]

【発明の実施の形態】以下に本発明に使用する化合物に 30 ついて詳細に説明する。

【0015】以下に本発明に使用する化合物について詳 細に説明する。ことして表される光吸収基は、いかなる メチン色素でも良いが、好ましくはシアニン色素、メロ シアニン色素、ロダシアニン色素、3核メロシアニン色 素、アロポーラー色素、ヘミシアニン色素、スチリル色 素などが挙げられる。これらの色素の詳細については、 エフ・エム・ハーマー (F. M. Harmer) 著「ヘテロサイクリ ック・コンパウンズーシアニンダイズ・アンド・リレィ ティド・コンパウンズ (Heterocyclic Compounds-Cyanin 40 e Dyes and Related Compounds)」、ジョン・ウィリー ・アンド・サンズ (John Wiley & Sons) 社ーニューヨー ク、ロンドン、1964年刊、デー・エム・スターマー (D. M. Sturmer) 著「ヘテロサイクリック・コンパウンズ ースペシャル・トピックス・イン・ヘテロサイクリック ・ケミストリー(Heterocyclic Compounds-Special topi cs in heterocyclic chemistry)」、第18章、第14 節、第482から515 貢などに記載されている。シア ニン色素、メロシアニン色素、ロダシアニン色素の一般 式は、米国特許第5,340,694号第21、22頁 50 ル基、又は、アルキルスルホニル基を表す。但し、

の(XI)、(XII)、(XIII) に示されているものが好ま しい。

【0016】2で示される光吸収基のうち好ましくは、 下記一般式(III)、一般式(IV)、(V)、(VI) 又は 一般式 (VII) から選ばれた化合物であるときより好まし

一般式(III)

[0017]

【化7】

$$R_1 - N(L_1 = L_2)_{\overline{p_1}} C = L_3 (L_4 = L_5)_{\overline{n_1}} - C(L_6 - L_7)_{\overline{p_2}} N - R_2$$

【0018】式 (III)中、L1、L2、L3、L4、L 5、L<sub>6</sub>、及びL<sub>7</sub>はメチン基を表す。p<sub>1</sub>、及びp<sub>2</sub> は0又は1を表す。 $n_1$ は0、1、2、又は3を表す。 21及び22は5又は6員の含窒素複素環を形成するた めに必要な原子群を表す。M<sub>1</sub> は電荷均衡対イオンを表 20 し、m<sub>1</sub> は分子の電荷を中和するのに必要な 0 以上 4 以 下の数を表す。R<sub>1</sub>及びR<sub>2</sub>はアルキル基、アリール 基、又は複素環基を表す。但し、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、Z<sub>1</sub>、Z 2、L<sub>1</sub>、L<sub>2</sub>、L<sub>3</sub>、L<sub>4</sub>、L<sub>5</sub>、L<sub>6</sub>、及びL<sub>7</sub>の うち少なくとも1つは、(L) k3-XY、又は(L) k6 -YXで置換されている。

【0019】一般式(IV)

[0020]

【化8】

$$R_3 - \dot{N} \left( L_8 = L_9 \right) = 3 \dot{C} = \left( L_{10} - L_{11} \right) = 2C_1$$

M2 m2

【0021】式 (IV) 中、L8、L9、L10、及びL11 はメチン基を表す。 p3 は 0 又は 1 を表す。 n2 は 0、 1、2、又は3を表す。 Z3 は5又は6員の含窒素複素 環を形成するために必要な原子群を表す。R3はアルキ ル基、アリール基、又は複素環基を表す。M2 は電荷均 衡対イオンを表し、m2 は分子の電荷を中和するのに必 要な0以上4以下の数を表す。 G1 は下記で表される。 [0022]

【化9】

【0023】 24 は5又は6員の含窒素複素環を形成す るために必要な原子群を表す。R4はアルキル基、アリ ール基、又は複素環基を表す。 G2 、及びG3 は、各々 独立してシアノ基、エステル基、アシル基、カルバモイ

R3 . R4 . Z3 . Z4 . L8 . L9 . L10 . L11 . G 2、及びG3のうち少なくとも1つは、(L) k3-X Y、又は(L)k6-YXで置換されている。

一般式(V)

[0024]

【化10】

$$R_5 - \dot{N}^{\dagger}_{L_{12}} - L_{13} \rightarrow \dot{P}_{PA} \dot{C} - (L_{14} - L_{15})_{a3} G_4$$

Маша

【0025】式 (V) 中、L<sub>12</sub>、L<sub>13</sub>、L<sub>14</sub>、及びL<sub>15</sub> はメチン基を表す。p4 は0又は1を表す。n3 は0、

 $R_{6} - \hat{N} + L_{18} - L_{17} + \hat{N} + \hat{C} + \hat{C} + L_{18} - L_{19} + \hat{C} + \hat{C}$ 

[0027]式(VI)中、L16、L17、L18、L19、L 20、L<sub>21</sub>、L<sub>22</sub>、L<sub>23</sub>、及びL<sub>24</sub>はメチン基を表す。 p 5 及びp6 は0 又は1 を表す。n4 及びn5 は0、1、 2、又は3を表す。 Z6、 Z7 及びZ8 は5又は6 員の 含窒素複素環を形成するために必要な原子群を表す。M 4 は電荷均衡対イオンを表し、m4 は分子の電荷を中和 するのに必要な0以上4以下の数を表す。R6、R7、 及びRgはアルキル基、アリール基、又は複素環基を表

す。但し、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、R<sub>8</sub>、Z<sub>6</sub>、Z<sub>7</sub>、Z<sub>8</sub>、 L16、L17、L18、L19、L20、L21、L22、L23、及 20 びL<sub>24</sub>のうち少なくとも1つは、(L) k<sub>3</sub>-XY、又は (L)  $k_6-YX$ で置換されている。

【0028】一般式 (VII)

- Y X で置換されている。

10 一般式 (VI) [0026]

【化11】

[0029]

【化12】

$$R_{n} - \dot{N} + L_{25} = L_{26} + \frac{1}{p_{7}} \dot{C} + L_{27} - L_{28} + \frac{1}{n_{6}} \dot{C} + \frac{1}{R_{10}} \dot{M}_{5} \dot{m}_{5}$$

【0030】式 (VII)中、L25、L26、L27、L28、L 29、及びL30はメチン基を表す。 p7 は0又は1を表 す。n<sub>6</sub>及びn<sub>7</sub>は0、1、2、又は3を表す。Z<sub>9</sub>、 及び Z10は5又は6員の含窒素複素環を形成するために 必要な原子群を表す。M5 は電荷均衡対イオンを表し、 ms は分子の電荷を中和するのに必要な 0 以上 4 以下の 数を表す。Rg、及びRioはアルキル基、アリール基、 又は複素環基を表す。 $G_1$  は $G_1$  と同義である。但 L. R9. R10. Z9. Z10. L25. L26. L27. L28、L29、L30、及びG1'のうち少なくとも1つ は、 (L) k<sub>3</sub>-XY、又は (L) k<sub>6</sub>-YXで置換されて いる。

【0031】一般式(III)、(IV)、(V)、(VI)及 び (VII)のうち、好ましくは (III)である。

[0032] 一般式 ([[])、 ([V)、 (V)、 (VI)及 び (VII) において、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_5$ 、 $Z_6$ 、Z8、及び29で表される5又は6員の含窒素複素環とし ては、

【0033】チアゾリン核、チアゾール核、ベンゾチア ゾール核、オキサゾリン核、オキサゾール核、ベンゾオ 50 基、炭素数1から10、好ましくは炭素数2から8、さ

キサゾール核、セレナゾリン核、セレナゾール核、ベン ゾセレナゾール核、3,3-ジアルキルインドレニン核 (例えば3, 3-ジメチルインドレニン)、イミダゾリ ン核、イミダゾール核、ベンゾイミダゾール核、2-ピ リジン核、4-ピリジン核、2-キノリン核、4-キノ リン核、1-イソキノリン核、3-イソキノリン核、イ ミダソ〔4,5-b〕キノキザリン核、オキサジアゾー ル核、チアジアゾール核、テトラゾール核、ピリミジン 核を挙げることができる。

【0034】好ましくはベンゾオキサゾール核、ベンゾ チアゾール核、ベンゾイミダゾール核およびキノリン核 であり、さらに好ましくはベンゾオキサゾール核、ベン ゾチアゾール核である。特に、好ましくはベンゾオキサ ゾール核である。

[0035]  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_5$ 、 $Z_6$ 、 $Z_8$ 、及 びZg上の置換基をVとすると、Vで示される置換基と しては特に制限はないが、例えば、ハロゲン原子(例え ば塩素、臭素、沃素、フッ素)、メルカプト基、シアノ 基、カルボキシル基、リン酸基、スルホ基、ヒドロキシ

1、2、又は3を表す。Z5は5又は6員の含窒素複素

環を形成するために必要な原子群を表す。 R5 はアルキ

ル基、アリール基、又は複素環基を表す。M3 は電荷均

衡対イオンを表し、m3 は分子の電荷を中和するのに必

要な0以上4以下の数を表す。G4は置換又は無置換の

アミノ基、又は置換又は無置換のアリール基を表す。但

うち少なくとも1つは、(L) k3-XY、又は(L) k6

し、R<sub>5</sub>、Z<sub>5</sub>、L<sub>12</sub>、L<sub>13</sub>、L<sub>14</sub>、L<sub>15</sub>、及びG4の

らに好ましくは炭素数2から5のカルバモイル基(例え ばメチルカルバモイル、エチルカルバモイル、モルホリ ノカルボニル)、炭素数0から10、好ましくは炭素数 2から8、さらに好ましくは炭素数2から5のスルファ モイル基 (例えばメチルスルファモイル、エチルスルフ ァモイル、ピペリジノスルホニル)、ニトロ基、炭素数 1から20、好ましくは炭素数1から10、さらに好ま しくは炭素数1から8のアルコキシ基(例えばメトキ シ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、2-フェニルエ トキシ)、炭素数6から20、好ましくは炭素数6から 10 12、さらに好ましくは炭素数6から10のアリールオ キシ基 (例えばフェノキシ、p-メチルフェノキシ、p ークロロフェノキシ、ナフトキシ)、

【0036】炭素数1から20、好ましくは炭素数2か ら12、さらに好ましくは炭素数2から8のアシル基 (例えばアセチル、ベンゾイル、トリクロロアセチ ル)、炭素数1から20、好ましくは炭素数2から1 2、さらに好ましくは炭素数2から8のアシルオキシ基 (例えばアセチルオキシ、ベンゾイルオキシ)、炭素数 1から20、好ましくは炭素数2から12、さらに好ま 20 しくは炭素数2から8のアシルアミノ基(例えばアセチ ルアミノ)、炭素1から20、好ましくは炭素数1から 10、さらに好ましくは炭素数1から8のスルホニル基 (例えばメタンスルホニル、エタンスルホニル、ベンゼ ンスルホニルなど)、炭素1から20、好ましくは炭素 数1から10、さらに好ましくは炭素数1から8のスル フィニル基(例えばメタンスルフィニル、ベンゼンスル フィニル)、炭素1から20、好ましくは炭素数1から 10、さらに好ましくは炭素数1から8のスルホニルア ミノ基 (例えばメタンスルホニルアミノ、エタンスルホ 30 ニルアミノ、ベンゼンスルホニルアミノなど)、

【0037】アミノ基、炭素1から20、好ましくは炭 素数1から12、さらに好ましくは炭素数1から8の置 換アミノ基(例えばメチルアミノ、ジメチルアミノ、ベ ンジルアミノ、アニリノ、ジフェニルアミノ)、炭素数 0から15、好ましくは炭素数3から10、さらに好ま しくは炭素数3から6のアンモニウム基(例えばトリメ チルアンモニウム基、トリエチルアンモニウム基)、炭 素数0から15、好ましくは炭素数1から10、さらに メチルヒドラジノ基)、炭素数1から15、好ましくは 炭素数1から10、さらに好ましくは炭素数1から6の ウレイド基(例えばウレイド基、N、Nージメチルウレ イド基)、炭素数1から1.5、好ましくは炭素数1から 10、さらに好ましくは炭素数1から6のイミド基(例 えばスクシンイミド基)、炭素数1から20、好ましく は炭素数1から12、さらに好ましくは炭素数1から8 のアルキルまたはアリールチオ基(例えばメチルチオ、 エチルチオ、カルボキシエチルチオ、スルホブチルチ オ、フェニルチオなど)、炭素 2 から 2 0 、好ましくは 50 好ましくは 1 から 7 、特に好ましくは 1 から 4 の置換ア

炭素数2から12、さらに好ましくは炭素数2から8の アルコキシカルボニル基(例えばメトキシカルボニル、 エトキシカルボニル、ベンジルオキシカルボニル)、炭 素6から20、好ましくは炭素数6から12、さらに好 ましくは炭素数6から8のアリーロキシカルボニル基 (例えばフェノキシカルボニル)、

【0038】炭素数1から18、好ましくは炭素数1か ら10、さらに好ましくは炭素数1から5の無置換アル キル基(例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチ ル)、炭素数1から18、好ましくは炭素数1から1 0、さらに好ましくは炭素数1から5の置換アルキル基 (ヒドロキシメチル、トリフルオロメチル、ベンジル、 カルボキシエチル、エトキシカルポニルメチル、アセチ ルアミノメチル、また、ここでは好ましくは炭素数2か ら18、さらに好ましくは炭素数3から10、特に好ま しくは炭素数3から5の不飽和炭化水素基(例えばビニ ル基、エチニル基、1-シクロヘキセニル基、ベンジリ ジン基、ペンジリデン基)も置換アルキル基に含まれる ことにする。)、炭素数6から20、好ましくは炭素数 6から15、さらに好ましくは炭素数6から10の置換 または無置換のアリール基(例えばフェニル、ナフチ ル、p-カルボキシフェニル、p-ニトロフェニル、 3、5 - ジクロロフェニル、p - シアノフェニル、m -フルオロフェニル、p-トリル)、

[0039] 炭素数1から20、好ましくは炭素数2か ら10、さらに好ましくは炭素数4から6の置換されて も良いヘテロ環基(例えばピリジル、5-メチルピリジ ル、チエニル、フリル、モルホリノ、テトラヒドロフル フリル) が挙げられる。また、ベンゼン環、ナフタレン 環やアントラセン環が縮合した構造をとることもでき る。さらに、これらの置換基上にさらにVが置換してい ても良い。

[0040]  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_5$ 、 $Z_6$ ,  $Z_8$ , 及 びる。上の置換基として好ましいものは上述のアルキル 基、アリール基、アルコキシ基、ハロゲン原子、アシル 基、シアノ基、スルホニル基、及びベンゼン環縮合であ り、さらに好ましくはアルキル基、アリール基、ハロゲ ン原子、アシル基、スルホニル基、及びベンゼン環縮合 であり、特に好ましくはメチル基、フェニル基、メトキ 好ましくは炭素数1から6のヒドラジノ基(例えばトリ 40 シ基、塩素原子、臭素原子、沃素原子、及びベンゼン環 縮合である。最も好ましくは、フェニル基、塩素原子、 臭素原子、沃素原子である。

> [0041] R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, R<sub>6</sub>, R 7、R8、R9、およびRioはそれぞれアルキル基、ア リール基、複素環基を表し、例えば、炭素原子1から1 8、好ましくは1から7、特に好ましくは1から4の無 置換アルキル基(例えば、メチル、エチル、プロピル、 イソプロピル、ブチル、イソブチル、ヘキシル、オクチ ル、ドデシル、オクタデシル)、炭素原子1から18、

Vが置換した複素環基が挙げられる。好ましくはアラル キル基(例えばベンジル、2-フェニルエチル)、不飽 和炭化水素基(例えばアリル基)、ヒドロキシアルキル 基(例えば、2-ヒドロキシエチル、3-ヒドロキシプ ロピル)、カルボキシアルキル基(例えば、2-カルボ キシエチル、3-カルボキシプロピル、4-カルボキシ ブチル、カルボキシメチル)、アルコキシアルキル基 (例えば、2-メトキシエチル、2-(2-メトキシエ トキシ) エチル)、アリーロキシアルキル基(例えば2 10 -フェノキシエチル、2 - (1-ナフトキシ) エチ・ ル)、アルコキシカルボニルアルキル基(例えばエトキ シカルポニルメチル、2 - ベンジルオキシカルボニルエ チル)、アリーロキシカルボニルアルキル基(例えば3 -フェノキシカルボニルプロピル)、アシルオキシアル キル基(例えば2-アセチルオキシエチル)、アシルア ルキル基 (例えば2ーアセチルエチル)、カルバモイル アルキル基(例えば2-モルホリノカルポニルエチ ル)、スルファモイルアルキル基(例えばN, N-ジメ チルカルバモイルメチル)、スルホアルキル基(例え ば、2-スルホエチル、3-スルホプロピル、3-スル ホブチル、4-スルホブチル、2-〔3-スルホプロポ キシ] エチル、2-ヒドロキシ-3-スルホプロピル、 3-スルホプロポキシエトキシエチル)、スルホアルケ ニル基(例えば、スルホプロペニル基)、スルファトア ルキル基(例えば、2-スルファトエチル基、3-スル ファトプロピル、4-スルファトブチル)、複素環置換 アルキル基(例えば2-(ピロリジン-2-オン-1-イル) エチル、テトラヒドロフルフリル)、アルキルス ルホニルカルバモイルメチル基 (例えばメタンスルホニ 30 ゾリン-5-オン、2-チオオキサゾリン-2,4-ジ ルカルバモイルメチル基) }、炭素数6から20、好ま しくは炭素数6から10、さらに好ましくは炭素数6か ら8の無置換アリール基(例えばフェニル基、1-ナフ チル基)、炭素数6から20、好ましくは炭素数6から 10、さらに好ましくは炭素数6から8の置換アリール 基(例えば前述のZiなどの置換基として挙げたVが置 換したアリール基が挙げられる。具体的にはpーメトキ シフェニル基、pーメチルフェニル基、pークロロフェ ニル基などが挙げられる。)、炭素数1から20、好ま しくは炭素数3から10、さらに好ましくは炭素数4か 40 ら8の無置換複素環基(例えば2-フリル基、2-チエ ニル基、2-ピリジル基、3-ピラゾリル、3-イソオ キサゾリル、3-イソチアゾリル、2-イミダゾリル、 2-オキサゾリル、2-チアゾリル、2-ピリダジル、 2-ピリミジル、3-ピラジル、2-(1,3,5-トリアゾ リル)、3-(1,2,4-トリアゾリル)、5-テトラゾリ ル)、炭素数1から20、好ましくは炭素数3から1 0、さらに好ましくは炭素数4から8の置換複素環基 (例えば前述のZ」などの置換基として挙げたVが置換 した複素環基が挙げられる。具体的には5-メチル-2 50 [d]チオフェン-1,1-ジオキサイドの核。

ーチエニル基、4ーメトキシー2ーピリジル基などが挙 げられる。) が挙げられる。

[0042] R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, R<sub>6</sub>, R 7、R8、R9、およびR10のアルキル基として好まし くは、上述の無置換アルキル基、カルボキシアルキル 基、スルホアルキル基、スルホアルケニル基、無置換ア ルキル基、無置換アリール基、無置換複素環基であり、 さらに好ましくはメチル、エチル、2-スルホエチル、 3-スルホプロピル、3-スルホブチル、4-スルホブ チル、カルポキシメチル、フェニル、2-ピリジル、2 -チアゾリルである。

【0043】 24 は酸性核を形成するために必要な原子 群を表すが、いかなる一般のメロシアニン色素の酸性核 の形をとることもできる。ここでいう酸性核とは、例え ばジェイムス (James)編「ザ・セオリー・オブ・ザ・フ ォトグラフィック・プロセス」 (The Theory of the Ph otographic Process) 第4版、マクミラン出版社、19 77年、198貢により定義される。具体的には、米国 特許第3, 567, 719号、第3, 575, 869 20 号、第3,804,634号、第3,837,862 号、第4、002、480号、第4、925、777 号、特開平3-167546号などに記載されているも のが挙げられる。酸性核が、炭素、窒素、及びカルコゲ ン(典型的には酸素、硫黄、セレン、及びテルル)原子 からなる5員又は6員の含窒素複素環を形成するとき好 ましく、次の核が挙げられる。2-ピラゾリン-5-オ ン、ピラゾリジン-3、5-ジオン、イミダゾリン-5 ーオン、ヒダントイン、2または4-チオヒダントイ ン、2-イミノオキサゾリジン-4-オン、2-オキサ オン、イソオキサゾリン-5-オン、2-チアゾリン-4ーオン、チアゾリジン-4ーオン、チアゾリジン-2. 4-ジオン、ローダニン、チアゾリジン-2, 4-ジチオン、イソローダニン、インダン-1,3-ジオ ン、チオフェン-3-オン、チオフェン-3-オン-1、1-ジオキシド、インドリン-2-オン、インドリ ン-3-オン、2-オキソインダゾリニウム、3-オキ ソインダゾリニウム、5、7-ジオキソー6、7-ジヒ ドロチアゾロ (3,2-a) ピリミジン、シクロヘキサンー 1, 3-ジオン、3, 4-ジヒドロイソキノリンー4-オン、1、3-ジオキサン-4、6-ジオン、バルビツ ール酸、2-チオバルビツール酸、クロマン-2,4-ジオン、インダゾリン-2-オン、ピリド〔1,2a] ピリミジン-1, 3-ジオン、ピラゾロ〔1,5b] キナゾロン、ピラゾロ〔1, 5-a〕 ベンゾイミダ ゾール、ピラゾロピリドン、1,2,3,4ーテトラヒ ドロキノリン-2, 4-ジオン、3-オキソ-2, 3-ジヒドロベンゾ [d] チオフェンー1, 1-ジオキサイ ド、3-ジシアノメチン-2,3-ジヒドロベンゾ

【0044】  $Z_4$  として好ましくはヒダントイン、2 または4 ー チオヒダントイン、2 ー オキサゾリンー5 ー オン、2 ー チオオキサゾリンー2, 4 ー ジオン、チアゾリジンー2, 4 ー ジオン、バルビツール酸、2 ー チオバルビツール酸であり、さらに好ましくは、ヒダントイン、2 または4 ー チオヒダントイン、2 ー オキサゾリンー5 ー オン、ローダニン、バルビツール酸、2 ー チオドルビツール酸である。特に好ましくは2 または4 ー チオヒダントイン、4 ー オキサゾリンー4 ー ケーグニンである。

【0045】  $Z_7$ 、及び $Z_{10}$ によって形成される5員又は6員の含窒素複素環は、 $Z_4$ によって表される複素環からオキソ基、又はチオキソ基を除いたものである。好ましくはヒダントイン、2または4- チオヒダントイン、2ーオキサゾリン- 5ーオン、2ーチオオキサゾリン- 2, 4- ジオン、デアゾリジン- 2, 4- ジオン、バルビツール酸、2ー チオバルビツール酸からオキソ基、又はチオキソ基を除いたものであり、さらに好ましくは、ヒ20ダントイン、2または4- チオヒダントイン、2ーオキサゾリン- 5ーオン、ローダニン、バルビツール酸、2ーチオバルビツール酸からオキソ基を除いたものであり、特に好ましくは2または4- チオヒダントイン、2ーオキサゾリン- 5ーオン、ローグニンからオキソ基、又はチオキソ基を除いたものであり、特に好ましくは2または4- チオヒダントイン、2ーオキサゾリン- 5ーオン、ローグニンからオキソ基、又はチオキソ基を除いたものである。

【0046】G2、及びG3 としては、シアノ基、エステル基(例えば、エトキシカルボニル、メトキシカルボニル)、アシル基、カルバモイル基、又はアルキルスルホニル基(例えば、エチルスルホニル、メチルスルホニ 30ル)が挙げられる。

【0047】 $G_4$  としては、置換又は無置換のアミノ基、又はアリール基が挙げられるが、置換基としては前述のVが挙げられる。

[0048] L<sub>1</sub>, L<sub>2</sub>, L<sub>3</sub>, L<sub>4</sub>, L<sub>5</sub>, L<sub>6</sub>, L 7 . L8 . L9 . L10 . L11 . L12 . L13 . L14 . L15, L16, L17, L18, L19, L20, L21, L22, L 23、 L24、 L25、 L26、 L27、 L28、 L29及び L30 はそ れぞれ独立にメチン基を表す。 LL~L30で表されるメ チン基は置換基を有していてもよく、置換基としては例 40 えば置換もしくは無置換の炭素数1から15、好ましく は炭素数1から10、さらに好ましくは炭素数1から5 のアルキル基(例えばメチル、エチル、2-カルボキシ エチル)、置換もしくは無置換の炭素数6から20、好 ましくは炭素数6から15、さらに好ましくは炭素数6 から10のアリール基(例えばフェニル、0-カルボキ シフェニル)、置換もしくは無置換の炭素数3から2 0、好ましくは炭素数4から15、さらに好ましくは炭 素数6から10の複素環基(例えばN, N-、ジエチル バルビツール酸基)、ハロゲン原子(例えば塩素、臭

12

素、フッ素、沃素)、炭素数1から15、好ましくは炭 素数1から10、さらに好ましくは炭素数1から5のア ルコキシ基 (例えばメトキシ、エトキシ)、炭素数1か ら15、好ましくは炭素数1から10、さらに好ましく は炭素数1から5のアルキルチオ基(例えばメチルチ オ、エチルチオ)、炭素数6から20、好ましくは炭素 数6から15、さらに好ましくは炭素数6から10のア リールチオ基(例えばフェニルチオ)、炭素数0から1 5、好ましくは炭素数2から10、さらに好ましくは炭 素数4から10のアミノ基(例えば、N, Nージフェニ 10 ルアミノ、Nーメチル-N-フェニルアミノ、N-メチ ルピペラジノ)などが挙げられる。また他のメチン基と 環を形成してもよく、あるいはR<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、 R4 、 R5 、 R6 、 R7 、 R8 、 R9 、 R10 、 Z1 、 Z  $2 \times Z_3 \times Z_4 \times Z_5 \times Z_6 \times Z_7 \times Z_8 \times Z_9 \times Z_{10}$ 等と共に環を形成することもできる。

 $[0\ 0\ 4\ 9]$   $n_1$ 、 $n_2$ 、 $n_3$ 、 $n_4$ 、 $n_6$  として好ましくは0、1 であり、さらに好ましくは0、1 であり、特に好ましくは1 である。 $n_5$  、 $n_7$  として好ましくは0、1 であり、さらに好ましくは0 である。 $n_1$ 、2、3 、4 、5 、6 、7 が2以上の時、メチン基が繰り返されるが同一である必要はない。

 $[0\ 0\ 5\ 0]$   $M_1$  、 $M_2$  、 $M_3$  、 $M_4$  、及び $M_5$  は色素のイオン電荷を中性にするために必要であるとき、陽イオン又は陰イオンの存在を示すために式の中に含められている。典型的な陽イオンとしては水素イオン

(H+)、アルカリ金属イオン(例えばナトリウムイオ ン、カリウムイオン、リチウムイオン)、アルカリ土類 金属イオン (例えばカルシウムイオン) などの無機陽イ オン、アンモニウムイオン(例えば、アンモニウムイオ ン、テトラアルキルアンモニウムイオン、ピリジニウム イオン、エチルピリジニウムイオン)などの有機イオン が挙げられる。陰イオンは無機陰イオンあるいは有機陰 イオンのいずれであってもよく、ハロゲン陰イオン(例 えばフッ素イオン、塩素イオン、ヨウ素イオン)、置換 アリールスルホン酸イオン(例えばロートルエンスルホ ン酸イオン、p-クロルベンゼンスルホン酸イオン)、 アリールジスルホン酸イオン(例えば1,3-ペンゼン スルホン酸イオン、1,5-ナフタレンジスルホン酸イ オン、2、6-ナフタレンジスルホン酸イオン)、アル キル硫酸イオン (例えばメチル硫酸イオン)、硫酸イオ ン、チオシアン酸イオン、過塩素酸イオン、テトラフル オロホウ酸イオン、ピクリン酸イオン、酢酸イオン、ト リフルオロメタンスルホン酸イオンが挙げられる。さら に、イオン性ポリマー又は色素と逆電荷を有する他の色 素を用いても良い。例えば、本発明では、スルホ基をS O3 - と表記しているが、対イオンとして水素イオンを 持つときはSO3Hと表記することも可能である。 m<sub>1</sub>、m<sub>2</sub>、m<sub>3</sub>、m<sub>4</sub>、及びm<sub>5</sub> は電荷を均衡させる

50 のに必要な数を表わし、分子内で塩を形成する場合に 0

である。 $p_1$ 、 $p_2$ 、 $p_3$ 、 $p_4$ 、 $p_5$ 、 $p_6$ 、及び $p_7$ はそれぞれ独立に0または1を表す。好ましくは0である。

【0051】 Zとして表されるハロゲン化銀への吸着基 はいかなるものでも良いが、好ましくは窒素原子、硫黄 原子、リン原子、セレン原子、又はテルル原子のうち少 なくとも1つを含む。これらは、銀配位子、カチオン性 界面活性剤であっても良い。銀配位子は、硫黄酸、又は セレンやテルルの類似体、窒素酸、チオエステル、又は セレンやテルルの類似体、リン、チオアミド、セレナア 10 ミド、テルルアミド、炭素酸などからなる。酸化合物 は、好ましくは酸解離定数pKaが5以上14以下であ る。より好ましくは、銀配位子はハロゲン化銀への吸着 を促進する。硫黄酸としては、銀イオンと銀メルカプタ ン、又は複塩を作る、メルカプタン、又はチオールが好 ましい。安定なC-S結合を持つチオールは、スルフィ ドイオンプレカーサーではなく、銀への吸着基として使 用される。"ザ・セオリー・オブ・ザ・フォトグラフィ ック・プロセス" (The Theory of the PhotographicPr ocess) 32-34頁(1977年刊)を参照。R''-SH、R''' - SH構造を持つ置換又は無置換のアルキ ル及びアリールチオール、及びセレン、及びテルルの類 似体が使用される。R''は脂肪族、芳香族、又は複素環 基であり、前述のⅤで置換されていても良く、好ましく はハロゲン、酸素、硫黄、窒素原子を含む基で置換され ていても良い。 R''' は脂肪族、芳香族、又は複素環 基であり、スルホニル基で置換されている。これは、チ オスルホン酸基を表す。

[0052] 酸素原子、硫黄原子、テルル原子、又は窒素原子を含む複素環チオールは、より好ましい。次の一 30般式 (XI) で表される。

[0053]

【化13】

【0054】式中、ZIIは1つ以上のヘテロ原子(例えば、窒素原子、酸素原子、硫黄原子、セレニウム原子、テルリウム原子)を含む好ましくは5又は6員の複素環 40をあらわし、ベンゾ縮環、又はナフト縮環していても良い。チオール基と共役した窒素原子の存在はメルカプタン(-N=C-SH)、及びチオアミド(-NH-C=S)の間に互編異性がある。米国特許のトリアゾリウムチオレートは互変異性化できないが、活性な銀配位子である、メソイオン化合物に関係している。本発明で用いられる好ましい複素環チオール銀配位子は、メルカプトテトラゾール、メルカプトイミダゾール、メルカプトイミダゾール、メルカプロベンバチアゾール、メルカプトイミダゾール、メルカプロベンバチアゾール、メルカプトイミダゾール、メルカプロベンバチアゾール、メルカプトバンバナキサゾール、メル

14

カプトピリミジン、メルカプトトリアジン、フェニルメルカプトテトラゾール、1, 4, 5 ートリメチルー1, 2, 4 ートリアゾリウム 3 ーチオレート、及び1 ーメチル、4, 5 ージフェニルー1, 2, 4 ートリアゾリウムー3 ーチオレートである。

【0055】脱プロトン化する窒素酸は銀イオン配位子として役立つ。多くの窒素酸は、1つ、又は2つの窒素原子、又は硫黄原子、又はセレニウム、又はテルリウム原子からなる、5又は6員の複素環である。例えば、下記一般式(XII)、(XIII)、(XIV)で表される。

一般式 (XII)

[0056]

【化14】



【0057】式中、Z<sub>12</sub>は1つ以上のヘテロ原子(例えば、窒素原子、酸素原子、硫黄原子、セレニウム原子、 20 テルリウム原子)を含む好ましくは5次は6員の複素環をあらわし、ベンゾ縮環、又はナフト縮環していても良い。

一般式 (XIII)

[0058]

【化15】



【0059】式中、 $Z_{13}$ は1つ以上のヘテロ原子(例えば、窒素原子、酸素原子、硫黄原子、セレニウム原子、テルリウム原子)を含む好ましくは5又は6員の複素環をあらわし、ベンゾ縮環、又はナフト縮環していても良い。 $R_{11}$ は脂肪族、芳香族、又は複素環基である。これらは、前述のVで置換されていてもよく、好ましくはハロゲン、酸素、硫黄、窒素原子を含む基で置換されてても良い。

一般式 (XIV)

[0060]

【化16】

$$\begin{array}{c|c} Z_{14} \\ N \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \begin{pmatrix} Z_{14} \\ N \end{pmatrix} \\ H \end{array}$$

【0061】式中、Z<sub>14</sub>は1つ以上のヘテロ原子(例えば、窒素原子、酸素原子、硫黄原子、セレニウム原子、テルリウム原子)を含む好ましくは5又は6員の複素環をあらわし、ベンゾ縮環、又はナフト縮環していても良い。

ンゾチアゾール、メルカプトベンゾオキサゾール、メル 50 【0062】複素環窒素酸のうち好ましいものは、アゾ

ール、プリン、ヒドロキシアザインデン、イミド、など であり米国特許第2、857、274号に記載せれてい る。最も好ましいものはウラシル、テトラゾール、ベン ゾトリアゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾオキサゾー ル、アデニン、ロダニン、及び1,3,3a,7-テト ラザインデン (例えば、5-プロモ-4-ヒドロキシー 6-メチル-1, 3, 3 a, 7-テトラザインデン)

 $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  S  $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  5  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>  $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  Se  $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>  $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  Te  $\leftarrow$  CH<sub>2</sub>  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub> -(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>S+CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>-S+CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>-CH<sub>3</sub>



[0065]式中、a=1から30、b=1から30、 c=1から30。但し、a+b+cは30以下である。 215、216、及び217は5から18員環、好ましくは5 から8員環を形成する。これらは、1つ以上の硫黄原 子、セレン原子、又はテルル原子を含んで含んでいても 良い。これらの中で、特に好ましいものは、-CH2 C H<sub>2</sub> S C H<sub>2</sub> C H<sub>3</sub> 、 1 , 10 - ジチア - 4 , 7 , 1 3. 16-テトラオキサシクロオクタデカン、-CH2 CH2 SeCH2 CH3, -CH2 CH2 TeCH2 C H<sub>3</sub>, -CH<sub>2</sub> CH<sub>2</sub> SCH<sub>2</sub> CH<sub>2</sub> SCH<sub>2</sub> CH<sub>3</sub>, チオモルホリンである。

【0066】ハロゲン化銀に対する活性な配位子である

【0069】U」は置換又は無置換のアミノ基、置換又 は無置換のヒドラジノ基、置換又は無置換のアルキルチ オ基、アリールチオ基、置換又は無置換のアルコキシ 基、アリーロキシ基である。置換基としては、前述のV が挙げられる。B、及びDは置換又は無置換の脂肪族 基、芳香族基、複素環基、又は一緒になって5、又は6 員環を形成しても良い。R12は置換又は無置換の脂肪族 40 基、芳香族基、複素環基を表す。置換基としては、前述 のVが挙げられる。

【0070】チオアミドの銀配位子の多くは、米国特許 第3、598、598号に記載されている。チオアミド として好ましくは、N、N'-テトラアルキルチオウレ ア、N-ヒドロキシエチルベンゾチアゾリン-2-オ ン、フェニルジメチルジチオカルバメート、N置換チア ゾリン-2-オンである。

【0071】また、酸解離定数が5以上14以下の活性 メチレンから導かれる炭素酸も好ましく用いられる。た 50 る。

【0063】環式、及び非環式チオエステルと、これら のセレン、テルル類似体として好ましいものは、米国特 許第5, 246, 827号に記載せれている。好ましい 構造は次の式によって与えられる。

[0064]

【化17】

リンは良く使われる。好ましい、リン化合物は(R12) 3-Pで表される。R<sub>12</sub>は脂肪族基、芳香族基、複素環 20 基であり、前述のVで置換されていても良く、好ましく はハロゲン、酸素、硫黄、又は窒素原子で置換されてい ても良い。特に好ましくは、P(CH2CH2C N) 3、及びm-スルホフェニルージメチルホスフィン である。

【0067】また、下記に示した一般式を持つ、チオア ミド、チオセミカルバジド、テルロウレア、セレノウレ アが好ましく用いられる。

[0068] 【化18】 

> とえば、ブロモマロニトリル、1-メチル-3-メチル -1.3.5-トリチアンプロミド、アセチレンなどで ある。カナダ特許第1,080,532号、米国特許第 4、374、279号などで、炭素酸が銀配位子になる ことが記載されている。炭素酸としては、下記のものが 好ましく用いられる。

[0072]

【化19】

$$R_{13} - C \equiv H$$
  $F'' - CH - G''$ 

【0073】R<sub>13</sub>は脂肪族基、芳香族基、複素環基であ り、前述のVで置換されていても良く、好ましくはハロ ゲン、酸素、硫黄、又は窒素原子で置換されていても良 い。F''とG''は、各々独立にCHのpKaを5から1 4の間にするような、CO2R13、COR13、CHO、 CN、SO<sub>2</sub> R<sub>13</sub>、SOR<sub>13</sub>、NO<sub>2</sub> などから選ばれ

【0074】カチオン性界面活性剤もまた、ハロゲン化銀への吸着基として作用する。これらは、ハロゲン、酸素、硫黄、又は窒素原子で置換されていても良い炭素数4以上の炭化水素基を持ち、カチオン部としてはアンモニウム基、スルホニウム基、フォスフォニウム基などが挙げられる。このようなカチオン性界面活性剤はジャーナル・コロイド・インターファイス・サイエンス(J. Colloid interface Sci.)、第22巻、第391頁(1966年)に記載されている。好ましいものとしては、ジメチルドデシルスルホニウム、テトラデシルトリメチルアレモニウム、Nードデシルニコチン酸ベタイン、デカメチレンピリジニウムイオンが挙げられる。

【0075】ハロゲン化銀への吸着基として好ましい例は、アルキルメルカプタン、環式又は非環式のチオエーテル基、ベンゾチアゾール、テトラアザインデン、ベンゾトリアゾール、テトラアルキルチオウレア、メルカプト間換複素環化合物(特に、メルカプトテトラゾール、メルカプトトリアゾール、メルカプトチアジアゾール、メルカプトイミダゾール、メルカプトベンゾイミダゾール、メルカプトベンジチアゾール、メルカプトベンジオキサゾール、メルカプトピリミジン、メルカプトトリアジン、フェニルメルカプトテトラゾール、1,2,4ートリアゾリウムチオレートなど)が挙げられる。

【0076】以下にZとして好ましい例を挙げるが、こ

れに限定されるものではない。 【0077】

[化20]

18

Dye-1

Dye-2

Dye-3

Dve-4

$$SO_3$$
 $SO_3$ 
 $SO_3$ 
 $SO_3$ 

[0078] 【化21】 19 Dye-5

Dye-6

Dye-7

Dye-8

$$Br \longrightarrow 0$$
 $N \longrightarrow 0$ 
 $N \longrightarrow$ 

[0079] [化22]

# Dye-10

# Dye-11

# Dye-12

[0080] [化23]

22

# Dye-14

$$\begin{array}{c|c} C1 \\ C1 \\ \hline \\ SO_3 \end{array} \begin{array}{c} S \\ \hline \\ Na^+ \\ \hline \\ SO_3 \end{array} \begin{array}{c} - \\ \hline \\ SO_3 \end{array} \begin{array}{c} - \\ \hline \\ \end{array}$$

# Dye-15

# Dye-16

【0081】 【化24】

Dye-17

Na+

Na+

NaS

24

【0082】 【化25】

Dye-18

Na+

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} S \\ \\ \\ \end{array} - CH_{3} \\ \\ - N \\ \end{array} - S - CH_{2}CH_{3} \\ \\ \end{array}$$

[0083]

【化26】

【0084】以下に、L-YX及びL-XYについて詳 細に説明する。X・の酸化電位は好ましくは-0.7v よりも卑である場合である。

【0085】 Lは2価の連結基、又は単結合を表す。こ の連結基は、好ましくは炭素原子、窒素原子、硫黄原 子、酸素原子のうち、少なくとも1種を含む原子又は原 チレン、エチレン、プロピレン、ブチレン、ペンチレ ン)、アリーレン基(例えば、フェニレン、ナフチレ ン)、アルケニレン基(例えば、エテニレン、プロペニ レン)、アルキニレン基(例えば、エチニレン、プロオ ピニレン)、アミド基、エステル基、スルホアミド基、 スルホン酸エステル基、ウレイド基、スルホニル基、ス ルフィニル基、チオエーテル基、エーテル基、カルボニ ル基、-N(Ra)-(Raは水素原子、置換又は無置 換のアルキル基、置換又は無置換のアリール基を表

す。)、複素環2価基(例えば、6-クロロ-1,3, 5-トリアジン-2, 4-ジイル基、ピリミジン-2, 4-ジイル基、キノキサリン-2,3-ジイル基)を1 つ又はそれ以上組み合わせて構成される炭素数1以上2 0以下の2価の連結基を表す。さらに好ましくは、炭素 数1以上4以下のアルキレン基(例えば、メチレン、エ 子団からなる。好ましくは、アルキレン基(例えば、メ 30 チレン、プロピレン、プチレン)、炭素数6以上10以 下のアリーレン基(例えば、フェニレン、ナフチレ ン)、炭素数1以上4以下のアルケニレン基(例えば、 エテニレン、プロペニレン)、炭素数1以上4以下のア ルキニレン基(例えば、エチニレン、プロオピニレン) を1つ又はそれ以上組み合わせて構成される炭素数1以 上10以下の2価の連結基である。具体的には、下記の 連結基が好ましく用いられる。

> [0086] 【化27】

【化28】

[0087]

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ -(\text{CH}_{2})_{\circ} - \text{N} - (\text{CH}_{2})_{\circ} - & -(\text{CH}_{2})_{\circ} - \text{SO}_{2} - \text{NH} - (\text{CH}_{2})_{\circ} - \\ -(\text{CH}_{2})_{\circ} - 0 - (\text{CH}_{2})_{\circ} - & -(\text{CH}_{2})_{\circ} - \text{CO} - \text{NH} - (\text{CH}_{2})_{\circ} - \\ -(\text{CH}_{2})_{\circ} - \text{C} - 0 - (\text{CH}_{2})_{\circ} - & -(\text{CH}_{2})_{\circ} - \end{array}$$

e. f=1~30. ただし、 e+fは30以下

【0088】Xとして好ましくは、下記一般式(XXI)、 (XXII) 、 (XIII) 、及び (XXIV) で表される。

一般式 (XXI)

[0089]

【化29】

$$\begin{array}{c}
R_{22} \\
(Z_{21})_{m11} \\
R_{21} - Ar_{11} - C \\
R_{23}
\end{array}$$

【0090】式 (XXI)中、m!lは0又は1を表す。 Z2! は、酸素原子、硫黄原子、セレン原子、又はテルル原子 を表す。Ar」は、アリール基、複素環基を表す。R21 は、1価の置換基を表す。R22、及びR23は水素原子、 アルキル基、アリール基、又は複素環基を表す。また、 R22とR23、R22とAr11、R23とAr11は共に5から 8 員環を形成しても良い。

一般式(XXII)

[0091]

[化30]

$$R_{24} - Ar_{12} - N - C - R_{25}$$
 $R_{25}$ 
 $R_{27}$ 

【0092】式 (XXII) 中、Ar<sub>12</sub>は、アリール基、複 素環基を表す。R24は、ハメットのσ値が-1から+1 を持つ1価の置換基を表す。R25、R26、及びR27は水 素原子、アルキル基、アリール基、又は複素環基を表 す。また、R25とAr12、R26とAr12、R25とR26、 R26とR27は共に5から8員環を形成しても良い。一般 式 (XXIII)

[0093]

【化31】

$$R_{28} - Ar_{13} - W - \begin{bmatrix} R_{28} \\ C \\ R_{30} \end{bmatrix}$$

又はセレン原子を表す。Ari3は、アリール基、複素環 基を表す。R28は、アルキル基、カルボキシル基、NR 2、 (OR) n、又は (SR) n を表す。nは1、2、 · 3である。R29、及びR30は水素原子、アルキル基、ア リール基、又は複素環基を表す。また、R29とAr13は 共に5から8員環を形成しても良い。

一般式 (XXIV)

[0095]

【化32】



【0096】式 (XXIV) 中、ringは置換又は無置換の 5、6、又は7員の不飽和基を表す。

【0097】一般式 (XXI)、(XXII)、(XXIII)、(XXIV) についてさらに詳細に説明する。Arii、Ari2、Ar 13で表されるアリール基としては好ましくは、フェニ ル、ナフチル、フェナンスリル、アンスリル、複素環基 として好ましくは、ピリジン、インドール、ベンゾイミ 30 ダゾール、チアゾール、ベンゾチアゾール、チアジアゾ ールなどが挙げられる。これらには、前述のVが置換し ていても良い。 R22、 R23、 R25、 R26、 R27、 R29、 R30は水素原子、アルキル基(例えば、メチル、エチ ル)、アリール基(例えば、フェニル)、又は複素環基 (例えば、ピリジン、ベンゾチアゾール) であり、これ らは前述のVで置換されていても良い。

【0098】 $R_{24}$ は、ハメットの $\sigma$ 値が-1から+1、 より好ましくは-0.7から+0.7を持つ1価の置換 基を表す。例えば、R、OR、SR、ハロゲン、CH 40 O, C (O) R, COOR, CONR<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub> R, S O<sub>2</sub> NR<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub> R、SOR、C(S) R、などが挙 げられる。 (ここでのRは脂肪族基、芳香族基、複素環 基を表す) R28は、アルキル基、カルボキシル基、NR 2、(OR) n、又は(SR) nを表す。nは1、2、 3である。これらは、さらに前述のVで置換されていて も良い。R21として好ましくは、前述のVが挙げられ る。式 (XXIV) 中、ringは置換又は無置換の5、6、又 は7員の不飽和基を表すが、好ましくは複素環基であ る。前述のVの複素環基として挙げたものなどが好まし

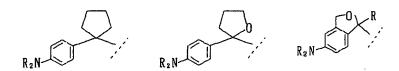
【0094】式 (XXIII)中、Wは酸素原子、硫黄原子、 50 い。以下に、Xとして好ましい例を示すが、これに限定

されるものではない。点線の部分は、脱離基Yが置換する部分である。連結基Lはその他の場所ならば、いずれの位置に置換しても良い。

[0099] [化33]

## 一般式(XXI)で表わされる化合物

### A=-OR、又はNR2

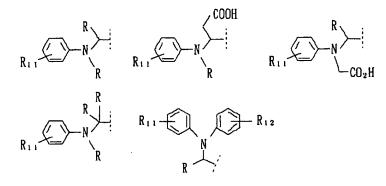


### R=置換又は無置換の脂肪族基、芳香族基、複素環基

### [0100]

### 【化34】

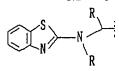
## 一般式(XXII)で表わされる化合物



Rは(化31)のRと同義、R<sub>11</sub>、R<sub>12</sub>はVと同義であり好ましくは アルキル、アルコキシ、アルキルチオ、ハロゲン、カルバモイル、 カルボキシ、アミド、ホルミル、スルホニル、スルホアミド、ニト リル基である。

30

【化35】





32



31



$$\mathbb{Z}_{\mathbb{R}}^{2}$$

[0102]

[0101]

Z<sub>1</sub>=単結合、S、O、Se、NR、CR<sub>2</sub>、CR=CR 、or CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub> [化36]

 $Z_2$  = S、O、Se、NR、 $CR_2$ 、CR=CR、 $R_{13}$ =Pルキル、置換Pルキル、アリール、置換Pリール、 $R_{14}$ =H、置換Pは無置換PのPルキル、アリール基。

[0103]

[化37]

## 一般式(XXIII) で表わされる化合物

$$(R0)_{n}R_{z}N$$

$$\begin{pmatrix} 0 & & & \\ 0 & & & & \\ 0 & & & & \end{pmatrix}$$

n=1-3、Rは(化31)のRと同義

[0104]

【化38】

### 一般式(XXIV)で表わされる化合物







 $Z_3=0$ , S, Se, NR

 $R_{15} = R$ , OR,  $NR_2$ 

Ris=アルキル、置換アルキル Rは(化31) と同義

【0 1 0 5】 Yとして好ましくは一般式 (XXXI) 、 (XX 位置である。 XII)、 (XXXIII) で表される。なお、点線はXとの結合 50 一般式 (XXXI)

[0106] [化39]

; [38]

- CO<sub>2</sub> -

【0107】一般式 (XXXII)

[0108]

【化40】

 $-M(R_{21})_3$ 

[0109]式 (XXXII) 中、MはSi、Sn、またはG 10eを表す。 $R_{21}$ はアルキル基を表す。

一般式 (XXXIII)

[0110]

【化41】

 $-\bar{B}(Ar_{14})_3$ 

34

【0 1 1 1 】式(XXXIII)中、A r  $_{14}$ はアリール基を表す。MはS i 、S n 、またはG e を表す。  $R_{21}$ はアルキル基を表す。

【0112】本発明の一般式(I)又は(II)で表される化合物は、下記に示したような機構で2電子を発生することができ、高感度化に寄与する。

[0113]

【化42】

$$X-X \xrightarrow{-e_{-}} X_{+} X_{+} \xrightarrow{\text{table}} X_{+} \xrightarrow{-e_{-}} X_{+}$$

【0114】次に一般式(I)及び(II)の具体例を示すが、これにより本発明が制限されるわけではない。

[0115]

【化43】

35

$$\begin{array}{c|c} R_{17} & & \\ R_{17} & & \\ \hline \\ R_{19} & & \\ \end{array}$$

Cpd. No.	R <sub>17</sub>	R <sub>18</sub>	Ris
1	CH <sub>3</sub>	Н	H
2	$C_2H_5$	OH	Н
3	CH3	OH	Н
4	$C_2H_5$	OH	CH <sub>3</sub>
5	СНз	OH	CH <sub>3</sub>
6	$C_2H_5$	ОСНз	СН3 .
7	СНз	ОСНз	CH a
8	$C_2H_5$	OCH3	H
	R <sub>21</sub> R <sub>2</sub>	2 011 00 -	
	R <sub>20</sub>	CH - CO <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CO <sub>2</sub> -	
	R <sub>2 3</sub>	· Ch2 CU2	

Cpd. No.	R20	R <sub>2 1</sub>	R <sub>22</sub>	R <sub>23</sub>
9	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> -	Н	Н	Н
10	OCH3	H	Н	H
11	CH <sub>3</sub>	Н	Н	Н
12	Cl	Н	Н	H
13	Н	Н	Н	Н
14	H	Н	CHa	Н
15	OCH3	Н	CH3	Н
16	CH(CH <sub>3</sub> )C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	Н
17	СНО	Н	CHa	Н
18	SO <sub>3</sub> -	Н	CH3	Н
19	SO <sub>2</sub> N(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	Н
20	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	Н
21	OCH3	OCH <sub>3</sub>	Н	Н
22	Н	H	H 化44】	OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub>

[0116]

37

$$\begin{array}{c|c}
R_{21} & R_{22} \\
R_{20} & N \\
R_{24}
\end{array}$$

Cpd.	No. R <sub>20</sub>	R <sub>22</sub>	R <sub>24</sub>	R <sub>2 t</sub>
23	OCH3	CH <sub>3</sub>	Н	Н
24	Н	СНз	H	Н
25	CO <sub>2</sub> -	СН₃	H	H
26	Cl	СНз	H	Н
27	CONH <sub>2</sub>	CH3	H	<b>H</b> :
28	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub>	H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	H	H
29	СНз	CH2CO2-	H	H
30	H	CH2CO2-	H	H
31	CO <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> -	H	Н
32	Н	CHa	H	CONH <sub>2</sub>
33	CO <sub>2</sub> -	СНз	CH <sub>s</sub>	H
34	H	СНз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CONH <sub>2</sub>
35	СНз	СНз	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	Н
36	OCH <sub>3</sub>	CH3	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	H
37	Н	СНз	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	H
38	CO <sub>2</sub> -	СНз	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	H
39	C1	СНз	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	Н
40	СНз	CH2CO2-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	H
41	Н	CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	H
H 3 C -	-( )}N:	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> - H <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	O CH-CO2-	CH 3     H 3 C — C — COO 2
	pd. 42		[n]	IN N
HaC.	CH-CO2-		CH <sub>3</sub>	ĊH3
	N N	C	pd. 43	Cpd. 44
	CH <sub>3</sub> Cpd. 4	<b>15</b> .		

[0117]

【化45】

Cpd. 47

Cpd. 49

$$CH_3O$$
  $CH - CO_2$   $Cpd. 50$ 

$$H_3CO$$
 $CHCO_2$ 
 $Cpd. 51$ 

[0 1 1 8]

【化46】

41

HO 
$$CO_2^-$$

H<sub>3</sub>C  $CO_2^-$ 

Cpd. 56

Cpd. 57

Cpd. 58

H<sub>3</sub>C  $CH_3$ 

CH

Ch

Cpd. 59

Cpd. 60

CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>

CH<sub>2</sub>N

Cpd. 60

Cpd. 61

[0119]

$$R_{1} \longrightarrow N \stackrel{R_{3}}{\underset{CH_{2}CH_{2}-S-CH_{2}CH_{3}}{\overset{R_{3}}{\underset{R_{2}}{\longleftarrow}}}}$$

	K2		
Compound	Rı	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>
S-1	ОСН 3	. Н	СНз
S-3	СНз	Н	CH <sub>3</sub>
S-5	ОСН 3	Н	Н
S-6	CH3	Н	Н
S-8	CH3	Н	CH2CO2-
S-9	Н	Н	СН₃
S-11	CO <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub>
S-12	Cl	Н	СНз
S-13	Н	CONH 2	CH <sub>3</sub>
S-14	Н	Н	CH2CO2-
S-15	CO 2 C 2 H 5	. Н	CH <sub>3</sub>

[0120]

Compound	Structure
PMT-1	$H_3C$ $N - (CH_2)_2 - CNH$ $N$
PMT-2	$\begin{array}{c} O \\ \\ \\ CH \\ \\ H_3C \\ \hline \\ CO_2 \\ \end{array}$
PMT-3	HC $\sim$
PMT-4	O O O O O O O O O O O O O O O O O O O
TU-2	Me OH OH Me S Me O N Me Me Me Me

[0121]

【化49】

Me

45

TU-3

TU-4

46

$$\begin{array}{c} \text{Me} \stackrel{\text{N}}{\longrightarrow} \text{Me} \\ \\ \text{S-16} \\ \\ \text{H}_5 \text{C}_2 - \text{S} - (\text{CH}_2)_2 - \text{NH} - \text{S} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{N} \stackrel{\text{C}}{\longrightarrow} \text{CH}_2 \text{CO}_2 - \\ \\ \text{CH}_2 - - \\ \\ \text{CH}_2$$

[0122]

4	7 48
S-17	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> N-CH <sub>2</sub> -CO <sub>2</sub> -Na+
S-18	$\begin{array}{c} O \\    \\ CH_3CH_2-S-(CH_2)_2-N-C-(CH_2)_2-N \\    \\    \\ C_2H_5 \end{array} \qquad \begin{array}{c} CH_2-CO_2-1 \\ Na^+ \end{array}$
1 [	$\begin{array}{c c} CH_3 & CH_3 \\ \downarrow_2 C-CH \\ \downarrow_2 C-CH_2 & CH-CO_2 \\ \downarrow_2 C-CH_2 $
S-21	$HS - (CH_2)_2 - NH - S - CH_2 - CO_2$ $CH_3$ $CH - CO_2$ $CH_2 - CO_2$
1 1	CH <sub>3</sub>   CH <sub>3</sub>   CH <sub>2</sub>   C-CH   CH <sub>2</sub>   CH-CO <sub>2</sub>   CH-CO <sub>2</sub>   CH <sub>2</sub> -CO <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -C
S-23	HS NHCOCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -N CH CH H <sub>3</sub> C CO <sub>2</sub> -
S-24	CH-CO <sub>2</sub> - S CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - CH <sub>2</sub> - NH

[0123] [化51]

49	50
S-25	S CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> N CH CH <sub>3</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
S-26	OH CH-CO <sub>2</sub> -  CNH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> H  CH <sub>3</sub>
S-27	$\begin{array}{c c} N \longrightarrow N & OH \\ \downarrow & \downarrow & \downarrow \\ N \longrightarrow N \longrightarrow (CH_2)_2 - O \longrightarrow -CH - CO_2 - OH - CO_2 - OH_2 -$
S-28	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> S S S (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> S S CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub>
S-29	H <sub>3</sub> C CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -N CH-CO <sub>2</sub> -CH-CO <sub>2</sub> -C1
S-30	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -O-C-N CH <sub>3</sub> O CH-CO <sub>2</sub> -    CH-CO <sub>2</sub> -   CH-CO <sub>2</sub> -   H

[0124] [化52]

51	52
S-31	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
	Te Te 
S-32	O
	CH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> )₃
S-33	Q
	CTN NHC CTN
	H <sub>3</sub> C CO <sub>2</sub> -
S-34	O     NHC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -N  OHC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -N
	H H C=0
S-35	O = C - NH - (CH2)2 - N
	SO <sub>3</sub> -
S-36	$H_3C$ $CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2$

[0125]

40 【化53】

$$S-37$$
 $CO_{2}C_{8}H_{17}$ 
 $H-C-CH_{2}CH_{2}CH_{2}-N$ 
 $CO_{2}C_{8}H_{17}$ 
 $CH$ 
 $CO_{2}C_{8}H_{17}$ 
 $CH$ 

[0126]

【化54】

53

$$C1 \longrightarrow S$$
 $C_2H_5$ 
 $O \longrightarrow N$ 
 $O \longrightarrow N$ 
 $O \longrightarrow C$ 
 $O \longrightarrow N$ 
 $O \longrightarrow$ 

54 Inv 1

C1 
$$C_2H_5$$
  $C_2H_5$   $C_2H_5$ 

Inv 2

[0127]

【化55】

55

C1

$$C_2H_5$$
 $C_1$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 

[0128] [化56]

 $\begin{array}{c|c}
S & CH - CH & O & S \\
C & CH_2 & O & O & C_2 H
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
C & C & C & C & C_2 H
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
C & C & C & C & C_2 H
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
C & C & C & C & C_2 H
\end{array}$ 

## 58

Inv 5

Inv 6

[0129]

[化57]

60 Inv 7

Inv 8

[0 1 3 0]

$$C1 \longrightarrow S \qquad C1$$

$$CH_2 )_4 \qquad C_2H_5$$

$$O = C$$

$$CH_2 - N - CH \xrightarrow{CH_3}$$

$$CO_2 - N_4 +$$

$$C1 \xrightarrow{S} S \xrightarrow{C1} C1$$

$$(CH_2)_4 C_2H_5$$

$$NH$$

$$0 = C$$

$$CH_2 - N - CH$$

$$CO_2 - Na^+$$

6 l

【化59】

Inv 11

62

Inv 12

[0132]

[0131]

【化60】

C1 
$$\longrightarrow$$
 S  $\longrightarrow$  C1

(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub> CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

NH

0=C
(H<sub>2</sub>C)<sub>2</sub>  $\longrightarrow$  N-CH

CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>

[nv 13

$$C1 \xrightarrow{S} S \xrightarrow{N} C1$$

$$(CH_2)_1 (CH_2)_3 - SO_3^{-1}$$

$$0 = C$$

$$(H_2C)_2 - N - CH \xrightarrow{CH_3} CO_2^{-1} Na^{+1}$$

Inv 14

[0133] 【化61】

$$C1 \xrightarrow{S} S \xrightarrow{C1} C1$$

$$(CH_2)_4 \quad C_2H_5$$

$$O = C$$

$$(H_2C)_2 - N - C_2H_5$$

$$CH_2 - CO_2$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} & \text{Inv L7} \\ \text{CH}_3\text{O} & \text{S} & \text{C}_2\text{H}_5 & \text{O} \\ & \text{N} & \text{N} & \text{N} \\ & \text{CH}_2\text{O}_3 & \text{CH} \\ & \text{N} & \text{SO}_3^- \\ & \text{N} & \text{CH} & \text{CO}_2^- \\ & \text{O} = \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{N} \\ & \text{CHO} \end{array}$$

[0134]

【化62】

65

$$C1 \longrightarrow S$$
 $C_2H_3S \longrightarrow C1$ 
 $CH_3$ 
 $CH_2$ 
 $CH_2$ 
 $CH_2$ 
 $CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH - CO_2$ 
 $CH - CO_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH - CO_3$ 
 $CH - CO_3$ 
 $CH - CO_3$ 

[0135]

[化63]

Na+

(35)

$$\begin{array}{c} \text{CI} \\ \text{CH}_{3})_{3}\text{Si-CH}_{2} \\ \text{N-(CH}_{2})_{4} - \text{N-(CH}_{2})_{4} \\ \end{array}$$

[0136]

69 ... -CH<sub>3</sub> Inv 26

(36)

$$\begin{array}{c} O \\ CH - CO_2 - \\ CH_2 - C - NH - (CH_2)_2 - N - \\ \\ N \\ SO_3 - \\ \end{array}$$

[0137]

[0138]

【化66】

73

(38)

C1 — 
$$S$$
  $C_2H_5$   $S$  —  $C1$  Inv 34

(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub> (CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>

NH NH
0=C
0=C
(H<sub>2</sub>C)<sub>2</sub> -N-CH
CO<sub>2</sub> - Na<sup>+</sup>

[16:67]

[0139]

[0140] [化68]

40

# Inv 39

【0141】 【化69】

Inv 43

Br 
$$CH_2$$
  $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_3$ 

[0142] [化70]

77

Inv 44 M=Si

Inv 45 M=Sn

Inv 46 M=Ge

Inv 47

$$C1 \xrightarrow{S} CH = C - CH \xrightarrow{S} C1$$

$$(CH_2)_4 \qquad (CH_2)_3 SO_3 - CH_3$$

$$(CH_2)_2 \xrightarrow{B} CH - CH - CH_3$$

[0143]

【化71】

. 79 - - - 80

(41)

Inv 48 M=Si Inv 49 M=Sn Inv 50 M=Ge

Inv 51

[0144]

【化72】

Ins 1 M=Si

Ins 2 M=Sn

Ins 3 M=Ge

las 4 M=Si

Ins 5 M=Sn

Ins 6 M=Ge

## [0145]

## 【化73】

$$\begin{array}{c|c} H & CH_3 & C_2H_5 \\ \hline N & NHCO (CH_2)_2 - M - CH - N \\ \hline CH_3 & CH_3 & OCH_3 \\ \end{array}$$

Ins 7 M=Si

Ins 8 M=Sn

Ins 9 M=Ge

$$\begin{array}{c|c}
S & CH_3 \\
\hline
(CH_2)_2 \\
H_3C - M - CH_3 \\
\hline
CH - C_2H_5 \\
H_3C - N - SCH_3
\end{array}$$

Ins 10 M=Si

Ins 11 M=Sn

Ins 12 M=Ge

【化74】

[0146]

Ins 13

Ins 14 M=Si

Ins 15 M=Sn

Ins 16 M=Ge

【0147】本発明の一般式(I)で表される2のうち 光吸収基は、エフ・エム・ハーマー (F. M. Harmer) 著「へ テロサイクリック・コンパウンズーシアニンダイズ・ア ンド・リレィティド・コンパウンズ (Heterocyclic Comp ounds-Cyanine Dyes and Related Compounds)」、ジョ ン・ウィリー・アンド・サンズ (John Wiley & Sons) 社 ーニューヨーク、ロンドン、1964年刊、デー・エム ・スターマー(D.M. Sturmer) 著「ヘテロサイクリック・ コンパウンズースペシャル・トピックス・イン・ヘテロ サイクリック・ケミストリー (Heterocyclic Compounds-Special topicsin heterocyclic chemistry) 」、第1 8章、第14節、第482から515頁、ジョン・ウィ リー・アンド・サンズ (John Wiley & Sons) 社一ニュー ヨーク、ロンドン、1977年刊、「ロッズ・ケミスト リー・オブ・カーボン・コンパウンズ (Rodd's Chemistr y of Carbon Compounds) | 2nd. Ed. vol. IV, partB, 1 9 7 7刊、第15章、第369から422頁、エルセピア・ サイエンス・パブリック・カンパニー・インク (Elsevie 40) r Science Publishing Company Inc.) 社刊、ニューヨー ク、などに記載の方法に基づいて合成することができ、 またハロゲン化銀への吸着基については米国特許第5, 538,843号第16頁37行から第17頁29行ま でに記載の特許などに記載の方法に基づいて合成するこ とができる。

【0148】また、Z-L-YXの連結基Lの連結反応

は、アミド結合生成反応、及びエステル結合生成反応をはじめとする結合生成反応は、有機化学において知られている方法を利用することができる。これらの合成反応については、例えば日本化学会編、新実験化学講座14、有機化合物の合成と反応、I-V巻、丸善、東京(1977年)、小方芳郎、有機反応編、丸善、東京(1962年)、L.F.Fieser, M. Fieser, Advanced Organic Chemistry、丸善、東京(1962年)など、多くの有機化学の成書を参考にすることができる。

【0149】本発明で表される一般式(I)、(II)で表される化合物には、欧州特許第786,690A1号、第786,691A1号、第786,692A1号に記載の方法に基づいて合成することができる。

【0150】本発明の一般式(I)、(II)で表される 化合物は、単独で用いても良いが、他の分光増感色素と 併用した場合がより好ましい。

【0151】次に本発明の一般式(L)で表わされる化合物について詳細に説明する。 $A_I$ 、および $A_2$ は水素原子、又は1価の置換基を表す。また、互いに結合して環を形成しても良い。1 価の置換基としてはいずれでも良いが、好ましくは前述のVが挙げられる。好ましくは下記一般式(A-II),(A-III),(A-IV),及び(A-V)から選ばれた化合物である。

[0152]

【化75】

84

【0153】一般式 (A-I) において、Ralはアルキ ル基、アルケニル基、アリール基、アシル基、アルキル 又はアリールスルホニル基、アルキル又はアリールスル フィニル基、カルバモイル基、スルファモイル基、アル コキシカルボニル基またはアリールオキシカルボニル基 を表わし、Ra2は水素原子またはRalで示した基を表わ す。ただし、Ralがアルキル基、アルケニル基またはア リール基の時、Razはアシル基、アルキル又はアリール スルホニル基、アルキル又はアリールスルフィニル基、 カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルポ ニル基またはアリールオキシカルボニル基である。Rai とRa2が互いに結合して、5~7員環を形成しても良 い。一般式(A-II)において、Xはヘテロ環基を表わ し、Rnはアルキル基、アルケニル基またはアリール基 を表わす。XとRbiが互いに結合して、5~7負環を形 成しても良い。一般式 (A-III)において、Yは-N= C-とともに5員環を形成するのに必要な非金属原子群 を表わす。 Yはさらに-N=C-基とともに6負環を形 成するのに必要な非金属原子群を表わし、かつ-N=C 30 - 基の炭素原子と結合するYの末端が-N(R<sub>c1</sub>)-、-C  $(R_{c2})$   $(R_{c3})$  -、-C  $(R_{C4})$  =、-O -、-S - の中から選択 された基(各基の左側で-N=C-の炭素原子と結合す る)を表わす。Rcl~Rc4は水素原子または置換基を表 わす。一般式 (A-IV) において、RdlおよびRd2は同 一でも異なってもよく、それぞれアルキル基またはアリ ール基を表わす。ただし、RdlとRd2が同時に無置換ア ルキル基であって、かつRdlとRd2が同一の基である 時、RdlとRd2は炭素数8以上のアルキル基である。一 般式 (A-V) において、RelおよびRe2は同一でも異 なってもよく、それぞれ、ヒドロキシルアミノ基、ヒド ロキシル基、アミノ基、アルキルアミノ基、アリールア ミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチ オ基、アリールチオ基、アルキル基またはアリール基を 表わす。ただし、RelとRe2は同時に-NHRe3(Re3はア ルキル基またはアリール基)であることはない。Raiと Ra2、XとRbIが互いに結合して、5~7 眞環を形成し ても良い。本発明者らは、感材の保存による写真性の変 動や撮影後、現像処理までの写真性の変動の原因の1つ に酸素が関係していることを見い出した。感材中の何ら 50 スルファモイル基をも含み、好ましくは炭素数1~40

かの化合物が酸素と反応し、これが写真性に影響を与え るが、上記一般式(A-I)~(A-V)で表される化 合物が、これを捕捉しているのではないかと推定してい る。ゼラチン途布量を増やすことによって写真性の変動 が大きくなることがある。これは、ゼラチン中の微量な 不純物などが酸素と反応し、これが写真性に影響を与え ると推定している。また、一般式(A-I)~(A-V) で表される化合物によって、圧力耐性を向上させる 20 ことができることがわかった。以下、本発明をさらに詳 しく説明する。

【0154】一般式 (A-I) ~ (A-V) で表わされ る化合物をさらに詳細に説明する。本発明にいうアルキ ル基とは、直鎖、分岐、環状のアルキル基であり、置換 基を有していてもよい。一般式(A-I)において、R alはアルキル基(好ましくは炭素数1~36のアルキル 基で例えばメチル、エチル、i-プロピル、シクロプロ ピル、プチル、イソブチル、シクロヘキシル、 t ーオク チル、デシル、ドデシル、ヘキサデシル、ベンジル)、 アルケニル基(好ましくは炭素数2~36のアルケニル 基で例えば、アリル、2-ブテニル、イソプロペニル、 オレイル、ビニル)、アリール基(好ましくは炭素数6 ~40のアリール基で例えばフェニル、ナフチル)、ア シル基(好ましくは炭素数2~36のアシル基で例えば アセチル、ベンゾイル、ピパロイル、α-(2,4-ジ -tert-アミルフェノキシ) ブチリル、ミリストイル、 ステアロイル、ナフトイル、m-ペンタデシルベンゾイ ル、イソニコチノイル)、アルキル又はアリールスルホ ニル基(好ましくは炭素数1~36のアルキル又はアリ ールスルホニル基で例えばメタンスルホニル、オクタン スルホニル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニ ル)、アルキル又はアリールスルフィニル基(この好ま しくは炭素数1~40のアルキル又はアリールスルフィ ニル基で例えばメタンスルフィニル、ベンゼンスルフィ ニル)、カルバモイル基(N-置換カルバモイル基をも 含み、好ましくは炭素数0~40のカルバモイル基で例 えばN-エチルカルバモイル、N-フェニルカルバモイ ル、N, N-ジメチルカルバモイル、N-ブチル-N-フェニルカルバモイル)、スルファモイル基(Nー置換

のスルファモイル基で例えばN-メチルスルファモイ

ル、N、Nージエチルスルファモイル、Nーフェニルス

ルファモイル、N-シクロヘキシル-N-フェニルスル

キシル、t-オクチル、デシル、ドデシル、ヘキサデシ ル、ベンジル)またはアリール基(好ましくは炭素数6 ~40のアリール基で、例えばフェニル、ナフチル)を 表わす。ただし、RdIとRd2が同時に無置換のアルキル 基であり、かつRdlとRd2が同一の基である時、Rdlと Rd2は炭素数8以上のアルキル基である。 【0158】一般式(A-V)において、RelおよびR e2は、ヒドロキシルアミノ基、ヒドロキシル基、アミノ 基、アルキルアミノ基(好ましくは炭素数1~50のア

88

ファモイル、N-エチル-N-ドデシルスルファモイ ル)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素数2~ 36のアルコキシカルボニル基で例えばメトキシカルボ ニル、シクロヘキシルオキシカルボニル、ペンジルオキ シカルボニル、イソアミルオキシカルボニル、ヘキサデ シルオキシカルボニル)またはアリールオキシカルボニ ル基(好ましくは炭素数7~40のアリールオキシカル 10 ルキルアミノ基で、例えばメチルアミノ、エチルアミ ボニル基で、例えばフェノキシカルボニル、ナフトキシ カルボニル) を表わす。Ra2は水素原子またはRalで示 した基を表わす。 【0155】一般式(A-II)において、ヘテロ環基 (環構成原子として窒素原子、イオウ原子、酸素原子ま たはリン原子の少なくとも一つ有する5~7員環状のへ テロ環を形成する基であり、ヘテロ環の結合位置(1価

ノ、ジエチルアミノ、メチルエチルアミノ、プロピルア ミノ、ジブチルアミノ、シクロヘキシルアミノ、t-オ クチルアミノ、ドデシルアミノ、ヘキサデシルアミノ、 ベンジルアミノ、ベンジルブチルアミノ)、アリールア ミノ基(好ましくは炭素数6~50のアリールアミノ基 で、例えばフェニルアミノ、フェニルメチルアミノ、ジ フェニルアミノ、ナフチルアミノ)、アルコキシ基(好 ましくは炭素数1~36のアルコキシ基で、例えばメト キシ、エトキシ、ブトキシ、 t ープトキシ、シクロヘキ シルオキシ、ベンジルオキシ、オクチルオキシ、トリデ シルオキシ、ヘキサデシルオキシ)、アリールオキシ基 (好ましくは炭素数6~40のアリールオキシ基で、例 えばフェノキシ、ナフトキシ)、アルキルチオ基(好ま しくは炭素数1~36のアルキルチオ基で、例えばメチ ルチオ、エチルチオ、i-プロピルチオ、ブチルチオ、 シクロヘキシルチオ、ベンジルチオ、 t - オクチルチ

基の位置) は好ましくは炭素原子であり、例えば1, 3、5-トリアジン-2-イル、1、2、4-トリアジ ンー3ーイル、ピリジンー2ーイル、ピラジニル、ピリ ミジニル、プリニル、キノリル、イミダゾリル、1, 2、4-トリアゾール-3-イル、ベンズイミダゾール

-2-イル、チエニル、フリル、イミダゾリジニル、ピ ロリニル、テトラヒドロフリル、モルホリニル、フォス フィノリン-2-イル) を表わす。Rbiは一般式(A-I) のRalと同じ意味でのアルキル基、アルケニル基ま たはアリール基を表わす。

【0156】一般式 (A-III) において、Yは-N=C -とともに5員環を形成するのに必要な非金属原子群 (例えば形成される環基がイミダゾリル、ベンズイミダ 30 ソリル、1、3-チアソール-2-イル、2-イミダソ リン-2-イル、プリニル、3H-インドール-2-イ ル)を表わす。Yはさらに-N=C-基とともに6員環 を形成するのに必要な非金属原子群であって、かつ-N = C - 基の炭素原子と結合する Y の末端が-N (R<sub>c1</sub>) - 、-C (R<sub>c2</sub>) (R<sub>c3</sub>)-、-C(R<sub>c4</sub>)=、-O-、-S-の中から選択 された基(各基の左側で-N=C-の炭素原子と結合す る)を表わす。Rcl~Rc4は同一でも異なっても良く、 水素原子または置換基(例えばアルキル基、アルケニル 基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、ア 40 ルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルアミノ基、ア リールアミノ基、ハロゲン原子)を表わす。Yによって 形成される6 員環基としては例えばキノリル、イソキノ リル、フタラジニル、キノキサリニル、1,3,5-ト リアジン-5-イル、6H-1,2,5-チアジアジン -6-イルが挙げられる。

【0159】RalとRa2、XとRblが互いに結合して5 ~7員環を形成しても良く、例えばスクシンイミド環、 フタルイミド環、トリアゾール環、ウラゾール環、ヒダ ントイン環、2ーオキソー4ーオキサゾリジノン環が挙 げられる。一般式 (A-I) ~ (A-V) で表わされる 化合物の各基はさらに置換基で置換されていてもよい。 これらの置換基としては例えばアルキル基、アルケニル 基、アリール基、ヘテロ環基、ヒドロキシ基、アルコキ シ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチ オ基、アミノ基、アシルアミノ基、スルホンアミド基、 アルキルアミノ基、アリールアミノ基、カルバモイル 基、スルファモイル基、スルホ基、カルボキシル基、ハ ロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、スルホニル基、アシ

オ、ドデシルチオ)、アリールチオ基(好ましくは炭素

数6~40のアリールチオ基で、例えばフェニルチオ、

ナフチルチオ)、アルキル基(好ましくは炭素数1~3

6のアルキル基で、例えばメチル、エチル、プロピル、

ブチル、シクロヘキシル、i-アミル、sec -ヘキシ

ル、t-オクチル、ドデシル、ヘキサデシル)、アリー

ル基(好ましくは炭素数6~40のアリール基で、例え ばフェニル、ナフチル)を表わす。ただし、ReiとRe2

は同時に-NHR(Rはアルキル基またはアリール基)であ

ることはない。

【0157】一般式(A-IV)において、RdlおよびR d2はアルキル基(好ましくは炭素数1~36のアルキル 基で、例えばメチル、エチル、iープロピル、シクロプ ロピル、n-ブチル、イソブチル、ヘキシル、シクロへ 50 ル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボ ニル基、アシルオキシ基、ヒドロキシアミノ基などが挙 げられる。

【0160】一般式(A-I)において、 $R_{a2}$ が水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基があり、かつ $R_{a1}$ がアシル基、スルホニル基、スルフィニル基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基であるものが好ましく、さらに好ましくは、 $R_{a2}$ がアルキル基、アルケニル基であり、かつ $R_{a1}$ がアシル基、スルホニル基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基である化合物である。 $R_{a2}$ がアルキル基で、かつ $R_{a1}$ がアシル基であるものが最も好ましい。

【0161】一般式(A-II)において、 $R_{bl}$ はアルキル基、アルケニル基ものが好ましく、アルキル基のものはさらに好ましい。一方、一般式(A-II)は下記一般式(A-II-1)で表わされるものが好ましく、さらに好ましくはXは1、3、5ートリアジン-2ーイルであり、下記一般式(A-II-2)で表わされる化合物である場合が最も好ましい。

[0162] [化76]

【0163】 一般式(A-II-1)において、 $R_{bl}$ は一般式(A-II)の $R_{bl}$ を表わし、 $X_{l}$ は5~6 負環を形成するのに必要な非金属原子群を表わす。一般式(A-II-1)で表わされる化合物のうち、 $X_{l}$ が5~6 員へテロ芳香環を形成する場合がより好ましい。

[0164] [化77]

90

【0165】一般式(A-II-2)において、 $R_{b1}$ は一般式(A-II)の $R_{b1}$ を表わす。 $R_{b2}$ および $R_{b3}$ は同一でも異なってもよく、それぞれ水素原子または置換基を表わす。一般式(A-II-2)で表わされる化合物のうち、 $R_{b2}$ および $R_{b3}$ がヒドロキシアミノ基、ヒドロキシル基、アミノ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキル基またはアリール基である場合が特に好ましい。

10 【0166】一般式 (A-III)で表わされる化合物のうち、Yが5員環を形成するのに必要な非金属原子群である場合が好ましく、-N=C-基の炭素原子と結合するYの末端原子が窒素原子である場合さらに好ましい。Yがイミダゾリン環を形成する場合が最も好ましい。このイミダゾリン環はベンゼン環で縮環されていてもよい。【0167】一般式 (A-IV) で表わされる化合物のうち、RdlおよびRd2がアルキル基のものが好ましい。一方、一般式 (A-V) においてはRelおよびRe2がヒドロキシアミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基から選ばれた基が好ましい。特に好ましくはRelがヒドロキシルアミノ基であり、かつRe2がアルキルアミノ基の場合である。

【0168】一般式 (A-I) ~ (A-V) で表わされる化合物のうち、化合物の炭素数の総和が15以下のものは添加層以外の層にも作用させる点で好ましく、逆に化合物の炭素数の総和が16以上のものは添加層にのみ作用させる目的で好ましい。一般式 (A-I) ~ (A-V) で表わされる化合物のうち、一般式 (A-I) 、

(A-II)、(A-IV)、(A-V)で表わされるもの 30 が好ましく、より好ましくは一般式(A-I)、(A-IV)、(A-V)で表わされるものであり、さらに好ましくは一般式(A-I)、(A-V)で表わされるものである。以下に本発明の一般式(A-I)~(A-V)で表わされる化合物の具体例を挙げるが、これによって本発明が制限されることはない。

[0169]

【化78】

[0170]

A-11

NHOH NHOH

CH3OCH2CH2NH NHCH2CH2NH N NHCH2CH2OCH3

A-12

A -13

A -14

94

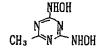
но и он

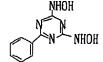
H<sub>2</sub>N NH<sub>2</sub>

NHOH (HOCH2CH2)2NNNOCH3

A-15

A -16





A - 17

A - 18

NHOH NHOH NHOH NHOH NHOH SCH2CH2CH2CH2S NHOH

[0171]

95 A 
$$-19$$
 N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub> HONH NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH HONH N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

$$A - 23$$
  $A - 24$  NHOH  $C_4H_8 - N_1$  NHOH  $A - 25$   $A - 26$ 

$$A-27$$
  $A-28$  NHOH NHOH NHOH NHOH

[0172] [化81]

$$\text{NHOH}$$

$$A - 30$$

$$A - 32$$

$$A - 34$$

$$A - 36$$

$$A - 37$$

$$A - 38$$

[0173]

【化82】

~(A-V)との対応関係は、以下の通り。

一般式(A-I):A-33~A-55。

一般式 (A-II) : A-5~A-7、A-10、A-2 0.A - 30.

一般式 (A-III): A-21~A-29、A-31、A -32.

一般式 (A-IV): A-8、A-11、A-19。

一般式 (A-V): A-1~A-4、A-9、A-12

 $\sim A-18$ .

本発明のこれらの化合物は、J. Org. Chem., 27, 4054 ( 50 発明において、一般式 (A-I)~(A-V)で表され

【0174】 これらの化合物と、前記一般式 (A-I) 40 62), J. Amer. Chem. Soc., 73, 2981 ('51), 特公昭49-10692号等に記載の方法またはそれに準じた方法に よって容易に合成することができる。本発明において、 一般式 (A-I) ~ (A-V) で表される化合物は、 水、メタノール、エタノールなどの水可溶性溶媒また は、これらの混合溶媒に溶解して添加しても、乳化分散 により添加してもよい。更に、乳剤調製時にあらかじめ 添加しても良い。水に溶解する場合、pHを高くまたは 低くした方が、溶解度が上がるものについては、pHを 髙くまたは低くして溶解し、これを添加しても良い。本

る化合物のうち2種類以上を併用しても良い。たとえ ば、水可溶性のものと油溶性のものを併用することは、 写真性能上有利である。化合物(A-I)~(A-V) の塗布量は、10-4mmol/m2~10mmol/m2が好まし く、 $10^{-3}$ nmol/ $m^2 \sim 1$ nmol/ $m^2$ がより好ましい。

【0175】次に本発明のハロゲン化銀写真感光材料に ついて詳しく説明する。本発明の一般式(I)で表され る化合物は単独又は他の増感色素と組み合わせてハロゲ ン化銀写真感光材料に用いることができる。

【0176】本発明の化合物(又、その他の増感色素に 10 ついても同様)を本発明のハロゲン化銀乳剤中に添加す る時期は、これまで有用である事が認められている乳剤 調製の如何なる工程中であってもよい。例えば、米国特 許2,735,766号、同3,628,960号、同 4, 183, 756号、同4, 225, 666号、特開 昭58-184142号、同60-196749号等に 開示されているように、ハロゲン化銀の粒子形成工程ま たは/及び脱塩前の時期、脱塩工程中及び/または脱塩 後から化学熟成の開始前迄の時期、特開昭58-113 920号等に開示されているように、化学熟成の直前ま 20 たは工程中の時期、化学熟成後塗布迄の時期の乳剤が塗 布される前なら如何なる時期、工程に於いて添加されて も良い。また、米国特許4、225、666号、特開昭 58-7629号等に開示されているように、同一化合 物を単独で、または異種構造の化合物と組み合わせて、 例えば、粒子形成工程中と化学熟成工程中または化学熟 成完了後とに分けたり、化学熟成の前または工程中と完 了後とに分けるなどして分割して添加しても良く、分割 して添加する化合物及び化合物の組み合わせの種類をも 変えて添加されても良い。

【0177】本発明の化合物の添加量としては、ハロゲ ン化銀粒子の形状、サイズにより異なるが、ハロゲン化 銀1モル当たり、1×10-6~8×10-3モルで用いる ことができる。例えば、ハロゲン化銀粒子サイズが0.  $2\sim1$ .  $3\mu$ mの場合には、ハロゲン化銀1モル当た り、2×10-6~3.5×10-3モルの添加量が好まし く、7.5×10-6~1.5×10-3モルの添加量がよ り好ましい。

【0178】本発明の化合物は、直接乳剤中へ分散する ことができる。また、これらはまず適当な溶媒、例えば 40 メチルアルコール、エチルアルコール、メチルセロソル ブ、アセトン、水、ピリジンあるいはこれらの混合溶媒 などの中に溶解され、溶液の形で乳剤中へ添加すること もできる。この際、塩基や酸、界面活性剤などの添加物 を共存させることもできる。また、溶解に超音波を使用 することもできる。また、このメチン化合物の添加方法 としては米国特許第3,469,987号などに記載の ごとき、該化合物を揮発性の有機溶媒に溶解し、該溶液 を親水性コロイド中に分散し、この分散物を乳剤中へ添

102

とき、水溶性溶剤中に分散させ、この分散物を乳剤中へ 添加する方法、米国特許第3,822,135号に記載 のごとき、界面活性剤にメチン化合物を溶解し、該溶液 を乳剤中へ添加する方法、特開昭51-74624号に 記載のごとき、レッドシフトさせる化合物を用いて溶解 し、該溶液を乳剤中へ添加する方法、特開昭50-80 826号に記載のごとき、メチン化合物を実質的に水を 含まない酸に溶解し、該溶液を乳剤中へ添加する方法な どが用いられる。その他、乳剤中への添加には米国特許 第2, 912, 343号、同3, 342, 605号、同 2,996,287号、同3,429,835号などに、 記載の方法も用いられる。

【0179】本発明における分光増感において有用な強 色増感剤は、例えば米国特許3,511,664号、同 3,615,613号、同3,615,632号、同 3, 615, 641号、同4, 596, 767号、同 4, 945, 038号、同4, 965, 182号、同 4,965,182号等に記載のピリミジルアミノ化合 物、トリアジニルアミノ化合物、アゾリウム化合物など であり、その使用法に関しても上記の特許に記載されて いる方法が好ましい。

【0180】本発明のハロゲン化銀感光材料に使用しう るハロゲン化銀は、臭化銀、沃臭化銀、沃塩臭化銀、塩 臭化銀および塩化銀のいずれであってもよい。好ましい ハロゲン化銀は臭化銀、塩臭化銀、沃塩臭化銀、または 特開平2-42号に記載されている高塩化銀である。ま た、以下に感光材料の構成、処理などについて述べる が、特開平2-42号に記載の構成、処理は特に高塩化 銀において好ましく用いられる。また、特開昭63-2 64743号に記載の構成、処理は特に塩臭化銀におい て好ましく用いられる。

【0181】ハロゲン化銀粒子は内部と表層とが異なる 相をもっていても、均一な相から成っていてもよい。ま た潜像が主として表面に形成されるような粒子(例えば ネガ型感光材料) でもよく、粒子内部に主として形成さ れるような粒子(例えば、内部潜像型感光材料)、また は予めかぶらせた粒子(例えば直接ポジ型感光材料)で あってもよい。前記の種々のハロゲン組成、晶癖、粒子 内構造、形状および分布を有するハロゲン化銀粒子は、 各種用途の感光性写真材料(要素)に於て使用される。 【0182】写真感光材料中のハロゲン化銀粒子は、立 方体、14面体、菱12面体のような規則的(regular) な結晶体を有するものでもよく、また球状、平板状など のような変則的 (irregular) な結晶形をもつもの、ある いはこれらの結晶形の複合形をもつものでもよい。種々 の結晶形の粒子の混合から成ってもよい。

【0183】本発明の写真感光材料においては、乳剤層 を形成するハロゲン化銀粒子のアスペクト比が3以上1 00以下である場合が好ましい。ここでのアスペクト比 加する方法、特公昭46-24185号などに記載のご 50 が3以上100以下であるとは、アスペクト比(ハロゲ ン化銀粒子の円相当直径/粒子厚み)が3以上100以下のハロゲン化銀粒子が乳剤中の全ハロゲン化銀粒子の投影面積の50%以上存在することを意味する。アスペクト比は好ましくは3以上20以下、最も好ましくは4以上12以下である。平板状粒子はガトフ著、フォトグラフィック・サイエンス・アンド・エンジニアリング (Gutoff, Photographic Science and Engineering),第14巻、248~257頁(1970年):US4、434、226号、同4、414、310、同4、433、048、同4、439、520及びGB2、112、157に記載の方法により簡単に調整できる。本発明の写真感光材料においては、その存在率が70%以上、特に好ましくは85%以上である。

【0184】本発明の化合物は、増感剤、増感色素、フィルター、アンチハレーションあるいはイラジェーション防止等の目的で下記の如き用途の感光材料に用いられる。これらの色素は感光性乳剤層以外に、中間層、保護層、バック層など所望の層に添加できる。本発明の化合物は、種々のカラー及び白黒用のハロゲン化銀写真感光材料に用いられる。さらに詳しくは、カラーポジ用感光材料、カラーペーパー用感光材料、カラーネガ用感光材料、カラーマーパー用感光材料、カラーネガ用感光材料、カラー反転用感光材料(カプラーを含む場合もあり、含まぬ場合もある)、直接ポジ用ハロゲン化銀写真感光材料、製版用写真感光材料(例えばリスフィルム、リスデュープフィルムなど)、陰極線管ディスプレイ用感光材料、X線記録用感光材料(特にスクリーンを用いる直接及び間接撮影用材料)、銀塩拡散転写プロセス

(Silver Salt diffusion transfer process) に用いられる感光材料、カラー拡散転写プロセスに用いる感光材料、ダイ・トランスファー・プロセス (imhibition process) に用いる感光材料、銀色素漂白法に用いる感光材 30料、熱現像用感光材料等に用いられる。

【0185】本発明に用いられるハロゲン化銀写真乳剤は、ピー・グラフキデス(P. Glafkides)著「シミー・エ・フィジーク・フォトグラフィーク(Chimie et Physiqu e Photograhique 」(ポールモンテル(Paul Montel)社刊、1967年)、ジー・エフ・デフェイン(G. F. Duff in)著「フォトグラフィク・エマルジョン・ケミストリー(Photographic Emulsion Chemistry)」(ザ・フォーカルプレス(The FocalPress)刊、1966年)、ヴィ・エル・ツエリクマンら(V. L. Zelikman et al.)著「メ 40ーキング・アンド・コーティング・フォトグラフィク・エマルジョン(Making and Coating Photographic Emulsion)」(ザ・フォーカルプレス(The Focal Press)刊、1964年)などに記載された方法を用いて調製することができる。

【0186】またハロゲン化銀粒子の形成時には粒子の成長をコントロールするためにハロゲン化銀溶剤として例えばアンモニア、ロダンカリ、ロダンアンモン、チオエーテル化合物(例えば米国特許第3,271,157号、同3,574,628号、同3,704,130

104

号、同4、297、439号、同4、276、374号など)、チオン化合物(例えば特開昭53-144319号、同53-82408号、同55-77737号など)、アミン化合物(例えば特開昭54-100717号など)などを用いることができる。ハロゲン化銀粒子形成または物理熟成の過程において、カドミウム塩、亜鉛塩、タリウム塩、イリジウム塩またはその錯塩、ロジウム塩またはその錯塩、鉄塩または鉄錯塩などを共存させてもよい。本発明に用いられる内部潜像型ハロゲン化銀乳剤としては例えば米国特許2、592、250号、同3、206、313号、同3、447、927号、同3、761、276号、及び同3、935、014号等に記載があるコンバージョン型ハロゲン化銀乳剤、コアノシェル型ハロゲン化銀乳剤、異種金属を内蔵させたハロゲン化銀乳剤を挙げることができる。

【0187】ハロゲン化銀乳剤は、通常は化学増感され る。化学増感のためには、例えば、エイチ・フリーザー (H. Frieser) 編「ディ・グランドラーゲン・デア・フォ トグラフィッシェン・プロヅェッセ・ミット・ジルベル ハロゲニーデン (Die Grundlagen der Photographische n Prozesse mit Silberhalogeniden) 」、アカデミッシ ェ フェアラーグス社 (Akademische Verlagsgesellsch aft) 社、(1968年)675~734頁に記載の方法 を用いることができる。すなわち、活性ゼラチンや銀と 反応し得る硫黄を含む化合物(例えば、チオ硫酸塩、チ オ尿素類、メルカプト化合物類、ローダニン類)を用い る硫黄増塩感法:セレン増感法:還元性物質(例えば、 第一すず塩、アミン類、ヒドラジン誘導体、ホルムアミ ジンスルフィン酸、シラン化合物)を用いる還元増感 法;貴金属化合物(例えば、金錯塩のほか、Pt、I r、Pdなどの周期律表VIII族の金属の錯塩)を用いる 費金属増感法等を単独または組合せて用いることができ

【0188】本発明に用いられる写真感光材料には、感 光材料の製造工程、保存中あるいは写真処理中のカブリ を防止し、あるいは写真性能を安定化させる目的で、種 々の化合物を含有させることができる。すなわちチアゾ ール類たとえば米国特許第3,954,478号、同 4,942,721号、特開昭59-191032号な どに記載されているベンゾチアゾリウム塩、また特公昭 59-26731号に記載されているその開環体、ニト ロインダゾール類、トリアゾール類、ベンゾトリアゾー ル類、ベンズイミダゾール類(特にニトローまたはハロ ゲン置換体);ヘテロ環メルカプト化合物類たとえばメ ルカプトチアゾール類、メルカプトベンゾチアゾール 類、メルカプトベンズイミダゾール類、メルカプトチア ジアゾール類、メルカプトテトラゾール類(特に1-フ ェニルー5-メルカプトテトラゾール)、メルカプトピ リミジン類:カルボキシル基やスルホン基などの水溶性 50 基を有する上記のヘテロ環メルカプト化合物類:チオケ

トン化合物たとえばオキサゾリンチオン;アザインデン 類たとえばテトラアザインデン類(特に4-ヒドロキシ 置換(1, 3, 3 a, 7) テトラアザインデン類);ベ ンゼンチオスルホン酸類;ベンゼンスルフィン酸;特開 昭62-87957号に記載されているアセチレン化合 物等;などのようなカブリ防止剤または安定剤として知 られた多くの化合物を加えることができる。

【0189】本発明のハロゲン化銀写真感光材料はシア ンカプラー、マゼンタカプラー、イエローカプラーなど のカラーカプラー及びカプラーを分散する化合物を含む 10 ことができる。すなわち発色現像処理において芳香族1 級アミン現像薬(例えば、フェニレンジアミン誘導体 や、アミノフェノール誘導体など)との酸化カップリン グによって発色しうる化合物を含んでもよい。例えば、 マゼンタカプラーとして、5-ピラゾロンカプラー、ピ ラゾロベンズイミダゾールカプラー、シアノアセチルク マロンカプラー、開鎖アシルアセトニトリルカプラー等 があり、イエローカプラーとして、アシルアセトアミド カプラー(例えばベンゾイルアセトアニリド類、ピバロ イルアセトアニリド類) 等があり、シアンカプラーとし 20 て、ナフトールカプラーおよびフェノールカプラー等が ある。これらのカプラーは分子中にバラスト基とよばれ る疎水基を有する非拡散のものが望ましい。カプラーは 銀イオンに対し4当量性あるいは2当量性のどちらでも よい。また色補正の効果をもつカラードカプラー、ある いは現像にともなって現像抑制剤を放出するカプラー (いわゆるDIRカプラー) であってもよい。またDI Rカプラー以外にも、カップリング反応の生成物が無色 であって現像抑制剤を放出する無呈色DIRカップリン グ化合物を含んでもよい。

【0190】本発明の写真感光材料には感度上昇、コン トラスト上昇、または現像促進の目的で、例えばポリア ルキレンオキシドまたはそのエーテル、エステル、アミ ンなどの誘導体、チオエーテル化合物、チオモルフォリ ン類、四級アンモニウム塩化合物、ウレタン誘導体、尿 素誘導体、イミダゾール誘導体、3-ピラゾリドン類な どを含んでいてもよい。本発明のハロゲン化銀感光材料 にはフィルター染料として、あるいはイラジェーション 防止その他の種々の目的で、本発明のメチン化合物以外 に、種々の染料を含んでいてもよい。この様な染料に は、例えば英国特許第506,385号、同1,17 7, 429号、同1, 311, 884号、同1, 33 8,799号、同1,385,371号、同1,46 7, 214号、同1, 433, 102号、同1, 55 3,516号、特開昭48-85130号、同49-1 14420号、同52-117123号、同55-16 1233号、同59-111640号、特公昭39-2 2069号、同43-13168号、同62-2735 27号、米国特許第3, 247, 127号、同3, 46 9,985号、同4,078,933号等に記載された 50 は他の親水性コロイドと共に用いられる、例えば、退色

106

ピラゾロン核やバルビツール酸核を有するオキソノール 染料、米国特許第2,533,472号、同3,37 9,533号、英国特許第1,278,621号、特開 平1-134447号、同1-183652号等記載さ れたその他のオキソノール染料、英国特許第575、6 91号、同680,631号、同599,623号、同 786,907号、同907,125号、同1,04 5,609号、米国特許第4,255,326号、特公 昭59-211043号等に記載されたアゾ染料、特開 昭50-100116号、同54-118247号、英 国特許第2,014,598号、同750,031号等 に記載されたアゾメチン染料、米国特許第2,865, 752号に記載されたアントラキノン染料、米国特許第 2,533,009号、同2,688,541号、同 2,538,008号、英国特許第584,609号、 同1,210,252号、特開昭50-40625号、 同51-3623号、同51-10927号、同54-118247号、特公昭48-3286号、同59-3 7303号等に記載されたアリーリデン染料、特公昭2 8-3082号、同44-16594号、同59-28 898号等に記載されたスチリル染料、英国特許第44 6,583号、同1,335,422号、特開昭59-228250号等に記載されたトリアリールメタン染 料、英国特許第1,075,653号、同1,153, 341号、同1, 284, 730号、同1, 475, 2 28号、同1,542,807号等に記載されたメロシ アニン染料、米国特許第2,843,486号、同3, 294,539号、特開平1-291247号等に記載 されたシアニン染料などが挙げられる。

30 【0191】このような染料の拡散を防止するために以 下の方法を用いることができる。例えば、解離したアニ オン性染料と反対の電荷をもつ親水性ポリマーを媒染剤 として層に共存させ、染料分子との相互作用によって染 料を特定層中に局在化させる方法が、米国特許2、54 8, 564号、同4, 124, 386号、同3, 62 5,694号等に開示されている。また、水に不溶性の 染料固体を用いて特定層を染色する方法が、特開昭56 -12639号、同55-155350号、同55-1 55351号、同63-27838号、同63-197 40 943号、欧州特許第15,601号等に開示されてい る。また、染料が吸着した金属塩微粒子を用いて特定層 を染色する方法が米国特許第2,719,088号、同 2, 496, 841号、同2, 496, 843号、特開 昭60-45237号等に開示されている。

【0192】本発明の写真感光材料には塗布助剤、帯電 防止、スベリ性改良、乳化分散、接着防止および写真特 性改良(たとえば現像促進、硬調化、増感)など種々の 目的で種々の界面活性剤を含んでもよい。本発明を実施 するに際しては、その他添加剤がハロゲン化銀乳剤また

防止剤、無機もしくは有機の硬膜剤、色力ブリ防止剤、 紫外線吸収剤、媒染剤、可塑剤、ラテックスポリマー、 マット剤などを挙げることができる。具体的には、リサ ーチ・ディスクロージャー(Research Disclosure) Vol. 176(1978、XI)、D-17643などに記載されている。また、本発明に用いられる写真感光材料に は、保護コロイドとしてゼラチン等の親水性ポリマーが 用いられる。完成(finished)ハロゲン化銀乳剤等は、 適切な支持体、例えばバライタ紙、レジンコート紙、合 成紙、トリアセテートフィルム、ポリエチレンテレフタ レートフィルム、その他のプラスチックベースまたはガ ラス板の上に塗布される。

【0193】写真像を得るための露光は通常の方法を用 いて行なえばよい。すなわち、自然光(日光)、タング ステン電灯、蛍光灯、水銀灯、キセノンアーク灯、炭素 アーク灯、キセノンフラッシュ灯、陰極線管フライング、 スポットなどの公知の多種の光源をいずれでも用いるこ とができる。露光時間は通常カメラで用いられる1/1 000から1秒の露光時間はもちろん、1/1000秒より短い露光、たとえばキセノン閃光灯や陰極線管を 20 用いた1/104~1/106 秒の露光を用いることも できるし、1秒より長い露光を用いることもできる。必 要に応じて色フィルターで露光に用いられる光の分光組 成を調節することができる。露光にレーザー光を用いる こともできる。また電子線、X線、 $\gamma$ 線、 $\alpha$ 線などによ って励起された蛍光体から放出する光によって露光され てもよい。本発明を用いて作られる感光材料の写真処理 には、例えばリサーチ・ディスクロージャー(Research Disclosure) 176号第28~30頁(RD-1764 3) に記載されているような、公知の方法及び公知の処 30 理液のいずれをも適用することができる。この写真処理 は、目的に応じて、銀画像を形成する写真処理(黒白写 真処理)、あるいは色素像を形成する写真処理(カラー 写真処理) のいずれであってもよい。処理温度は普通1 8℃から50℃の間に選ばれるが、18℃より低い温度 または50℃を越える温度としてもよい。

108

号に記載の下塗りを行い必要に応じUSP2, 761, 791に記載された下引き層を設け、特開昭59-23 505号、特開平4-195726号、特開平6-59 357号記載の強磁性体粒子を塗布すれば良い。なお、 上述した磁性層は特開平4-124642号、特開平4 -124645号に記載されたストライプ状でも良い。 更に、必要に応じ、特開平4-62543号の帯電防止 処理をし、最後にハロゲン化銀乳剤を塗布した物を用い る。ここで用いるハロゲン化銀乳剤は特開平4-166 932号、特開平3-41436号、特開平3-414 37号を用いる。こうして作る感材は特公平4-868 17号記載の製造管理方法で製造し、特公平6-871 46号記載の方法で製造データを記録するのが好まし い。その後、またはその前に、特開平4-125560 号に記載される方法に従って、従来の135サイズより も細幅のフィルムにカットし、従来より小さいフォーマ ット画面にマッチするようにパーフォレーションを小フ ォーマット画面当たり片側2穴せん孔する。こうして出 来たフィルムは特開平4-157459号のカートリッ ジ包装体や特開平5-210202号実施例の図9記載 のカートリッジ、またはUSP4、221、479号、 フィルムパトローネやUSP4,834,306号、U S4, 834, 366号、USP5, 226, 613 号、USP4、846、418号記載のカートリッジに 入れて使用する。ここで用いるフィルムカートリッジま たはフィルムパトローネはUSP4,848,693 号、USP5, 317, 355号の様にベロが収納でき るタイプが光遮光性の観点で好ましい。さらには、US P5, 296, 886号の様なロック機構を持ったカー トリッジやUSP5,347,334号に記載される使 用状態が表示されるカートリッジ、二重露光防止機能を 有するカートリッジが好ましい。また、特開平6-85 128号に記載の様にフィルムを単にカートリッジに差 し込むだけで容易にフィルムが装着されるカートリッジ を用いても良い。こうして作られたフィルムカートリッ ジは次に述べるカメラや現像機、ラボ機器を用いて合目 的に撮影、現像処理、色々な写真の楽しみ方に使用でき る。例えば、特開平6-8886号、特開平6-999 08号に記載の簡易装填式のカメラや特開平6-573 98号、特開平6-101135号記載の自動巻き上げ 式カメラや特開平6-205690号に記載の撮影途中 でフィルムの種類を取り出し交換できるカメラや特開平 5-293138号、特開平5-283382号に記載 の撮影時の情報、例えば、パノラマ撮影、ハイヴィショ ン撮影、通常撮影(プリントアスペクト比選択の出来る 磁気記録可能)をフィルムに磁気記録出来るカメラや特 開平6-101194号に記載の二重露光防止機能を有 するカメラや特開平5-150577号に記載のフィル ム等の使用状態表示機能の付いたカメラなどを用いると

できる。この様にして撮影されたフィルムは特開平6~ 222514号、特開平6-222545号に記載の自 現機で処理するか、処理の前または最中または後で特開 平6-95265号、特開平4-123054号に記載 のフィルム上の磁気記録の利用法を用いても良いし、特 開平5-19364号記載のアスペクト比選択機能を利 用しても良い。現像処理する際シネ型現像であれば、特 開平5-119461号記載の方法でスプライスして処 理する。また、現像処理する際または後、特開平6-1 48805号記載のアッタヂ、デタッチ処理する。こう 10 して処理した後で、特開平2-184835号、特開平 4-186335号、特開平6-79968号に記載の 方法でカラーペーパーへのバックプリント、フロントプ リントを経てフィルム情報をプリントへ変換しても良 い。更には、特開平5-11353号、特開平5-23 2594号に記載のインデックスプリント及び返却カー トリッジと共に顧客に返却しても良い。

#### [0195]

【実施例】次に、本発明を実施例に基づいて更に詳細に 説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。 【0196】実施例1

### (1)乳剤の調製

平均分子量150000でプチンを含む水溶液 (水1200ml、ゼラチン7.0g、KBr4.5gを含む)を30℃に保って撹拌しながら、1.9MAgNO3水溶液と1.9MKBr水溶液を25ml/minで70秒間のダブルジェット法により添加して平板状粒子の核を得た。

SD-1 (dye 4)

110

この乳剤の内400mlを種晶とし、これに不活性ゼラチン水溶液650ml(ゼラチン20g、KBr1.2gを含む)を添加して75Cに昇温し、40分間熟成した。そしてAgNO3水溶液(AgNO31.7gを含む)を1分30秒間かけて添加し、続いてNH4NO3(50w t%)水溶液7.0mlとNH3(25w t%)7.0mlを添加し、さらに40分間熟成した。

【0197】次に乳剤をHNO3 (3N) でpH7にしてKBr1.0gを添加した後、1.9MAgNO3水溶液366.5mlとKBr水溶液を、続いて1.9MAgNO3水溶液53.6mlとKBr (KIを33.3mol%含む)水溶液を、そして1.9MAgNO3水溶液160.5mlとKBr水溶液をpAgを7.9に保ちながら添加して、乳剤1を得た。

【0198】得られた乳剤1は、中間殻に沃化銀含有率が最も高い領域を有する三重構造粒子であり、アスペクト比の平均が2.8であり、アスペクト比3以上の平板状粒子の全投影面積に占める割合は26%であった。粒子サイズの変動係数は7%であり、粒子サイズの平均は球相当径で0.98 $\mu$ mであった。

【0199】乳剤1を通常のフロキュレーション法により脱塩後、銀1molに対して増感色素SD-1、SD-2、又はSD-3を4×10<sup>-4</sup>mol/リットル添加し、その存在下で金・硫黄・セレン増感を最適に行った。

[0200]

【化83】

20

S D - 2 (dye 7)

$$C1$$
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{3}$ 
 $CH_{2}$ 
 $CH_{3}$ 
 $C$ 

S D - 3 (dyell)

$$C1 \xrightarrow{S} CH = C - CH \xrightarrow{S} C1$$

$$(CH_2)_3 \qquad (CH_2)_3 \qquad (CH_2)_3$$

$$SO_3 - Na^+ SO_3^-$$

【0201】(2)塗布試料の作製

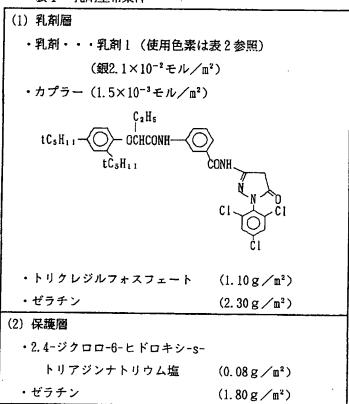
50 下塗り層を設けてあるトリアセチルセルロースフィルム

111

支持体に、表1に示すような乳剤層および保護層を塗布 し、試料101~324を作成した。 [0202]

【表1】

## 表 1 乳剤塗布条件



【0203】これらの試料にセンシトメトリー用露光

(1/100秒)を与え、下記のカラー現像処理を行っ 30 【0204】

## 処 理 方 法

た。

I	.程	処理時間	処理温度	補充量	タンク容量
発色	現像	2分45秒	38°C	33m l	20リットル
漂	白	6分30秒	38℃	25m1	40リットル
水	洗	2分10秒	24℃	1200ml	20リットル
定	着	4分20秒	38℃	25m1	30リットル
水洗	(1)	1分05秒	24℃	(2) から(1) へ	10リットル
				の向流配管方式	
水洗	(2)	1分00秒	24℃	1200ml	10リットル
安	定	1分05秒	38℃	25m1	10リットル
乾	燥	4分20秒	55℃		

補充量は3.5 mm 1 m長さ当たり

## 次に、処理液の組成を記す。

を記す。			
(発色現像液)	母液(g)	補充液(g	)
ジエチレントリアミン五酢酸	1. 0	1. 1	
1-ヒドロキシエチリデン-1.1 -ジホスホン酸	3. 0	3. 2	
亜硫酸ナトリウム	4. 0	4. 4	
炭酸カリウム	30. 0	37. 0	
臭化カリウム	1. 4	0. 7	
ヨウ化カリウム	1.5 mg	_	

113		114
ヒドロキシルアミン硫酸塩	2. 4	2. 8
4 - 〔N - エチル - N - β - ヒドロキシエチルア		
ミノ〕-2-メチルアニリン硫酸塩	4. 5	5. 5
水を加えて	1.0リットル	1.0 リットル
рH	10. 05	10. 05
(漂白液)	母液(g)	補充液(g)
エチレンジアミン四酢酸第二鉄ナトリウム三水塩	100. 0	120. 0
エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	10. 0	11. 0
臭化アンモニウム	140. 0	160. 0
硝酸アンモニウム	30. 0	35. 0
アンモニア水(27%)	6. 5ml	4. Om 1
水を加えて	1.0リットル	1.0 リットル
pН	6. 0	5. 7
(定着液)	母液(g)	補充液(g)
エチレンジアミン四酢酸ナトリウム塩	0. 5	0. 7
亜硫酸ナトリウム	7. 0	8. 0
重亜硫酸ナトリウム	5. 0	5. 5
チオ硫酸アンモニウム水溶液(70%)	170. Om l	200. Om 1
水を加えて	1.0リットル	1.0 リットル
рH	6. 7	6. 6
(安定液)	母液(g)	補充液(g)
ホルマリン(37%)	2. Om 1	3. Om l
ポリオキシエチレン-p͵-モノノニルフェニル		•
エーテル(平均重合度10)	0. 3	0. 45
エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	0. 05	0. 08
水を加えて		1.0 リットル
pH	5.8-8.0	

【0205】処理済みの試料を緑色フィルターで濃度測 定し、フレッシュ感度、被りを評価した。感度は被り濃 度より0.2高い濃度を与える露光量の逆数で定義し、30 料の感度の結果を後掲の表2、3、4に示す。 各試料の感度は試料101、201、301の値を10 0とした相対値で表した。また、作成した試料を50℃

80%RHの条件下で3日間経時した場合の感度、被り も示した。各試料に使用した乳剤および化合物種と各試

[0206] 【表2】

115

表2 增感色素SD-1使用

試料	一般式(1) 又	一般式(し) で	フレッシュ		#-t	Γ	
1	は([[)で表は	表於抗化合物	感度	被り	後感度	被り	備考
No.	46化合物 ''	27			度		
101	1		100(基	0. 25	51	0.41	比較
102	"	A - 3	110	0. 25	105	0. 26	本発明
103	"	A -50	111	0. 24	105	0. 26	"
104	9	<u> </u>	102	0. 26	48	0.45	比較
105	. "	A – 3	111	0. 25	105	0. 26	本発明
106	"	A -50	111	0. 25	106	0. 27	"
107	PMT-1		105	0. 26	45	0. 45	比較
108	"	A – 3	115	0. 24	110	0. 25	本発明
109	"	A -50	116	0. 25	109	0. 26	"
110	TU-3		106	0. 26	51	0.46	比較
111	"	A - 3	115	0. 25	109	0.26	本発明
112	"	A -50	116	0. 24	110	0. 25	"
113	Inv 8		101	0. 27	35	0.47	比較
114	"	A - 3	110	0. 25	105	0. 26	本発明
115	"	A -50	110	0. 25	106	0.26	"
116	Inv13	- <del></del>	101	0. 26	35	0.48	比較
117	"	A – 3	112	0. 25	107	0. 26	本発明
118	"	A -50	111	0. 25	108	0. 25	"
119	lav36		100	0. 27	44	0.45	比較
120	"	A - 3	111	0. 24	106	0. 25	本発明
121	"	A -50	113	0. 24	108	0. 25	"
122	Ins 1	<del></del>	102	0. 27	51	0.49	比較
123	"	A – 3	112	0. 25	108	0. 26	本発明
124	"	A - 50	114	0. 25	110	0. 26	"

1) 101 ~106 : 添加量 4 × 1 0 <sup>-3</sup> mol/molAg 107 ~124 ; 添加量 4 × 1 0 <sup>-3</sup> mol/molAg

2) 添加量4×10-1mol/molAg

[0207]

【表3】

117

表3 增感色素SD-2使用

AS AMERICAS DE COM							
試料 No.	一般式(I) 又 は(II)で表は ほ化合物 11	一般式(L) で 表bされる化合物	<b>ルッシュ</b> 感度	被り	サ <del>-</del> モ 後感 度	被り	備考
1			<u> </u>		_		
301	2		100(基	0. 35	35	0. 62	比較
302	"	A - 3	110	0. 33	100	0. 35	本発明
303	"	A -50	111	0. 32	103	0. 34	"
304	10		99	0. 36	36	0.65	比較
305	"	A - 3	108	0. 33	100	0.34	本発明
306	"	A -50	110	0. 33	100	0.35	"
307	PMT-2	—	101	0. 35	37	0.66	比較
308	"	A - 3	112	0. 32	102	0.33	本発明
309	"	A -50	114	0. 33	102	0.34	"
310	TU-4		103	0. 37	31	0.69	比較
311	"	A – 3	115	0. 33	106	0. 34	本発明
312	"	A -50	117	0. 33	106	0. 35	"
313	Inv16		101	0. 35	31	0.70	比較
314	,,	A – 3	118	0. 32	110	0. 33	本発明
315	"	A -50	117	0. 32	114	0. 34	"
316	Inv 1		103	0. 36	38	0. 68	比較
317	"	A – 3	113	0. 32	103	0. 33	本発明
318	"	A - 50	112	0. 33	103	0.34	"
319	Inv48		104	0. 37	38	0. 69	比較
320	"	A - 3	115	0.34	105	0. 35	本発明
321	"	A -50	116	0. 34	107	0. 35	"
322	Ins 4		103	0.38	39	0. 68	比較
323	"	A – 3	113	0.34	102	0. 35	本発明
324	μ,	A50	112	0. 33	103	0. 34	″

1) 301 ~306 ;添加量 4 × 1 0 <sup>-3</sup> mol/molAg 307 ~324 ;添加量 4 × 1 0 <sup>-5</sup> mol/molAg 2) 添加量;4 × 1 0 <sup>-3</sup> mol/molAg

[0208]

【表4】

表 4 增感色素 SD-3使用

	女 4 增感巴莱	5 リー 3 使用					
試料 No.	一般式(1) 又 は(11)で表は 16化合物 19	一般式(L) で 表hされる化合物	7レッシュ 感度	被り	サ <del>ーモ</del> 後底 度	被り	備考
201	3		100(基	.0. 40	25	0.95	比較
202	"	A - 3	110	0. 38	100	0.40	本発明
203	"	A -50	110	0.37	102	0.39	"
204	11		100	0.41	22	0.99	比 較
205	"	A - 3	112	0.37	100	0.39	本発明
206	ı "	A -50	113	0.37	101	0.38	"
207	PMT-3	_	103	0. 42	29	1.01	比較
208	"	A – 3	115	0. 38	105	0.40	本発明
209	"	A -50	114	0. 37	103	0.39	"
210	S-16		105	0.41	22	0.95	比較
211	"	A – 3	115	0.40	106	0.41	本発明
212	"	A -50	117	0. 39	107	0.41	"
213	(nv18		104	0.41	25	1.10	比較
214	"	A - 3	117	0.39	108	0.41	本発明
215	"	A50	117	0.38	106	0.40	"
216	Inv20	—	103	0.41	29	1.01	比較
217	"	A – 3	115	0.40	105	0.41	本発明
218	"	A -50	116	0. 39	107	0.41	"
219	Inv47	—	105	0.40	29	0.95	比較
220	. "	A - 3	116	0.38	107	0.40	本発明
221	"	A -50	115	0.38	104	0. 39	"
222	ins 7	_	103	0.41	25	1. 01	比較
223	"	A ~ 3	115	0.38	105	0.40	本発明
224	"	A ~50	116	0. 39	105	0. 40	"

1) 201 ~206 ;添加量 4×10 - mol/molAg 207 ~224 ; 添加量 4×1 0 - mol/molAg

2) 添加量; 4×10-1mol/molAg

【0209】表2、3、4より、本発明の化合物は比較 化合物に比べ、フレッシュ感度が高いことが分かる。 又、サーモ後の減感、被り増加が少ない。

#### 【0210】実施例2

特開平8-29904 号の実施例5の乳剤Dと同様に平板状沃 臭化銀乳剤を調製して、乳剤2とした。多層カラー感光 材料は特開平8-29904号の実施例5の試料101に従い 同様に作製した。特開平8-29904号の実施例5の試料1 01における第5層の乳剤Dを乳剤2に置き換え、Ex 40 l/molAg)、(A-50)(8×10-3mol/molAg)に置き換えたこと S-1、2、3を増感色素 (SD-3) (5.0×10-4 mol/molAg)  $\succeq$  (Inv-18) (5.  $0 \times 10^{-5} mol/molAg$ ), (L A-3) (5×10-3mol/molAg) に置き換えた試料を試料2 01と201と同様な添加量の(SD-3)、(Inv-18)に置き 換えた試料を試料202とした。こうして得た試料の感 度を調べるために、富士FW型感光計(富士写真フイル ム株式会社)の光に光学ウエッジと赤色フィルターを通 して1/100秒露光を与え、特開平8-29904号の実施 例1と同じ処理工程と処理液を用いて発色現像処理をし てシアン濃度測定を行なった。感度はかぶり濃度+0.

2の相対値で表示した。その結果、比較試料202の感 度100(基準)に対して、本発明の試料201は11 0と髙感度であり、生経時での被り増加も少なかった。 【0211】実施例3

特開平7-92601号の実施例1の乳剤1とは、分光増感色 素を増感色素 (SD-1) (8. 0×10-4mol/molAg)、 (PMT-1) (8.0 ×10-5mol/molAg) もしくは増感色素 (SD-1)  $(8 \times 1.0^{-4} \text{mol/molAg})$ , (PMT-1)  $(8 \times 1.0^{-5} \text{mo})$ のみ異なる14面体状沃臭化銀乳剤を調製して、これを 乳剤301および302とした。また、特開平7-92601 号の実施例1の乳剤1とは、2回目のダブルジェット中 の銀電位を+65mVから+115mVに変更したこと と、分光増感色素を増感色素(SD-1)(8×10-4mo l/molAg)、(Inv-13) (8.0×10-5mol/molAg) もしくは増感 色素 (SD-1) (8×10-4mol/molAg)、(Inv-13) (8 ×10-5mol/molAg)、(A-50)(8×10-3mol/molAg)に置き 換えたことのみ異なる立方体沃臭化銀乳剤を調製して、 50 これを乳剤303および304とした。多層カラー感光

120

材料は特開平7-92601号の実施例4の試料401に従い 同様に作製した。特開平7-92601号の実施例4の試料4 01の第15層の乳剤」を乳剤301もしくは乳剤30 2に変更した試料を試料311および試料312とし た。同様に、同実施例の第15層の乳剤」を乳剤303 もしくは乳剤304に変更した試料を試料313および 試料314とした。こうして得た試料の感度評価を行な った。特開平7-92601号の実施例4と同様に1/50秒 の露光とカラー反転現像処理してイエロー濃度測定を行 なった。感度は十分な露光を与えて得られる最低濃度+ 10 0. 2の濃度を与えるのに必要な露光量の逆数を求め、 比較試料311の感度を100とする相対値として示し た。その結果、本発明の試料312の感度は111と高 感度であった。さらに50℃80%RH3日間での被り 増加も少なかった。また、同様に比較試料313の感度 を100としたとき、本発明の試料314の感度は11 3と高感度であった。さらに、50℃、80%3日間で の被り増加も少なかった。

#### 【0212】実施例4

特開平5-313297号の実施例1の乳剤1および乳剤5と同 20 様に八面体臭化銀内部潜像型直接ポジ乳剤および六角平 板状臭化銀内部潜像型直接ポジ乳剤を調製して、これを 乳剤401および乳剤402とした。カラー拡散転写写 真フィルムは特開平5-313297号の実施例1の試料101 に従い同様に作製した。特開平5-313297号の実施例1の 試料101の第11層の乳剤-2と増感色素(2)を乳 剤401と増感色素(SD-2) (9×10-4mol/molAg)、(I nv-48) (9×10-5mol/molAg) もしくは増感色素 (SD-2) (9  $\times$  1 O <sup>-4</sup>mol/molAg) 、 (Inv-48) (9  $\times$  1 O <sup>-5</sup>mol/molA g)、(A-3)(9×10-3mol/molAg)に置き換えて、試料41 1および試料412とした。同様に同実施例の試料10 1の第11層の乳剤-2と増感色素(2)を乳剤402 と増感色素 (SD-2) (8×10-4mol/molAg)、(Inv-1)(8 ×10-5mol/molAg) もしくは増感色素(SD-2) (8×10  $^{-4}$ mol/molAg) 、 (Inv-1) (8 × 1 0  $^{-5}$ mol/molAg) 、 (A-3) (8×10-3mol/molAg) に置き換えて、試料413お よび試料414とした。こうして得た試料の感度を調べ るために、特開平5-313297号の実施例1と同様の露光と 処理工程と処理液を用いて処理し、転写濃度をカラー濃 度計で測定した。感度は濃度1.0の相対値で表示し た。比較の試料411の感度を100としたとき本発明 の試料412の感度は111と高感度であり、さらに4 0℃80%RH2日間での被り増加も少なかった。また 比較の試料413の感度を100としたとき本発明の試 料414の感度は115と髙感度であり、さらに40℃ 80%RH2日間での被り増加も少なかった。

#### 【0213】実施例5

特開平4-142536号の実施例2の乳剤Fとは、赤感性増感 願平7-146891号の実施例3の塗布試料Fに従い同様に作色素(S-1)を硫黄増感前に添加しないこと、トリエ 製した。特願平7-146891号の実施例3の塗布試料Fの乳 チルチオ尿素の硫黄増感に加えて、塩化金酸も併用して 50 剤Fと増感色素-1を乳剤701と増感色素(SD-2)(5

122

最適に金硫黄増感したこと、金硫黄増感後、増感色素(S D-1)  $(2 \times 1 \text{ O}^{-4}\text{mol/molAg})$ , (9)  $(2 \times 1 \text{ O}^{-3}\text{mol/molA})$ g) もしくは増感色素 (SD-1) (2×10-4mol/molAg)、 (9)  $(2 \times 1 \ 0^{-3} \text{mol/molAg})$ , (A-50)  $(2 \times 1 \ 0^{-3} \text{mol/molAg})$ molAg)を添加したことのみ異なる塩臭化銀乳剤を調製し て、これを乳剤501および502とした。多層カラー 印刷紙は特開平6-347944号の実施例1の試料20に従い 同様に作製した。特開平6-347944号の実施例1の試料2 0における第1層の乳剤を乳剤501もしくは乳剤50 2に変更した試料を試料511および試料512とし た。こうして得た試料の感度を調べるために、富士FW 型感光計(富士写真フイルム株式会社)の光に光学ウェ ッジと青色フィルターを通して1/10秒露光を与え、 特開平6-347944号の実施例1と同じ処理工程と処理液を 用いて発色現像処理を行なった。その結果、比較試料5 11の感度を100としたとき本発明の試料512の感 度は115と高感度であり、さらに60℃60%RH3 日間での被り増加も少なかった。

#### 【0214】実施例6

特開平8-122954号の実施例1の乳剤Aと同様に平板状塩 化銀乳剤を調製して、同実施例の化学増感(B)とは、 増感色素-1, 2を増感色素 (SD-3) (2×10-4mol/ molAg) (S-16) (2×10-5mol/molAg) もしくは増感色素 (SD-3)  $(2 \times 1 \text{ O}^{-4}\text{mol/molAg})$ , (S-16)  $(2 \times 1 \text{ O}^{-5})$ mol/molAg)、(A-3) (2×10-3mol/molAg)に置き換え 添加したことのみ異なる化学増感を行い、これを乳剤6 01および乳剤602とした。塗布試料は特願平7-2320 36号の実施例1の乳剤を乳剤601もしくは乳剤602 に置き換え、同実施例と同様に支持体上に乳剤層と表面 保護層とを組合せて同時押し出し法により両面に塗布 し、これを試料611および試料612とした。片面当 たりの塗布銀量は1.75g/m²とした。こうして得た 試料の感度を調べるために、富士写真フイルム(株)社 製のXレイオルソスクリーンHGMを使用して両側から 0.05秒の露光を与え、特願平7-232036号の実施例1 と同様に自動現像機と処理液を用いて処理した。感度は かぶり+0.1の濃度を与えるに要する露光量の逆数の 対数で表し試料611の感度を100として他を相対値 で表した。その結果、本発明の試料612の感度は11 8と高感度であり、40℃80%RH4日間での被り増 40 加も少なかった。露光時に使用したXレイオルソスクリ ーンHGMのかわりにHR-4もしくはHGHで露光し ても同様の効果が得られた。

#### 【0215】 実施例7

特願平7-146891号の実施例2の乳剤Dとは、増感色素-2および3を添加しないことのみ異なる平板状塩化銀乳剤を調製して、これを乳剤701とした。塗布試料は特願平7-146891号の実施例3の塗布試料Fに従い同様に作製した。特願平7-146891号の実施例3の塗布試料Fの乳剤Fと増感色素-1を乳剤701と増感色素(SD-2)(5

 $\times$  1 0 -4mol/molAg), (Ins-4) (5  $\times$  1 0 -5mol/molAg) もしくは増感色素(SD-2) (5×10-4mol/molAg)、(Ins -4)  $(5 \times 1 \ 0 \ -5 \text{mol/molAg})$ , (A-3)  $(5 \times 1 \ 0 \ -3 \text{mol/mo})$ | IAg) に置き換えて、試料 7 1 1 および試料 7 1 2 とし た。こうして得た試料の感度を調べるために、富士FW 型感光計(富士写真フイルム株式会社)の光に光学ウェ ッジと緑色フィルターを通して1/100秒露光を与 え、富士写真フイルムCN16処理を行い写真性を比較 した。感度はかぶり+0.2の濃度を与えるに要する露 光量の逆数の対数で表し、試料711の感度を100と 10 を増感色素(SD-2) (9×10-4mol/mol/g)、(Inv-1) した。本発明の試料712の感度は111と高感度であ り、さらに60℃50%RH3日間での被り増加も少な かった。

#### 【0216】実施例8

特願平7-146891号の実施例3の乳剤Fと同様に八面体塩 化銀乳剤を調製して、これを乳剤層801とした。塗布 試料は特願平7-146891号の実施例3の塗布試料Fに従い 同様に作製した。特願平7-146891号の実施例3の塗布試 料Fの乳剤Fと増感色素-1を乳剤801と増感色素(S D-1)  $(5 \times 1 \text{ } 0^{-4}\text{mol/molAg})$ , (Inv-36)  $(5 \times 1 \text{ } 0^{-5}\text{mo})$  20 1/molAg) もしくは増感色素 (SD-1) (5×10-4mol/molA g), (Inv-36) ( $5 \times 1$  0 -5mol/molAg), (A-3) ( $5 \times 1$ 0-3mol/molAg) に置き換えて、試料811および試料8 12とした。こうして得た試料の感度を調べるために、 富士FW型感光計(富士写真フイルム株式会社)の光に 光学ウェッジと青色フィルターを通して1/100秒露 光を与え、富士写真フイルムCN16処理を行い写真性 を比較した。感度はかぶり+0.2の濃度を与えるに要 する露光量の逆数の対数で表し、試料811の感度を1

124

00とした。本発明の試料812の感度は115と高感 度であり、40℃80%RH3日間での被り増加も少な かった。

#### 【0217】実施例9

特開平7-159950号の実施例1の乳剤Eと同様に沃臭化銀 乳剤を調製して乳剤9とした。多層カラー感光材料は特 開平7-159950号の実施例1の試料101に従い同様に作 製した。特開平7-159950号の実施例1の試料101にお ける第10層の乳剤圧を乳剤9に置き換え、ExS-3  $(9 \times 1 \ 0^{-5} \text{mol/molAg})$  もしくは (SD-2)  $(9 \times 1 \ 0^{-4} \text{mol})$ 1/molAg), (Inv-1)  $(9 \times 1 \ 0^{-5}mol/molAg)$ , (A-50)(9×10-3mol/molAg) に置き換え試料901および試 料902とした。こうして得た試料の感度を調べるため に、富士FW型感光計(富士写真フイルム株式会社)の 光に光学ウェッジと緑色フィルターを通して1/100 秒露光を与え、特開平7-159950号の実施例1と同じ処理 工程と処理液を用いて発色現像処理をして、マゼンタ濃 度測定を行なった。

【0218】感度はかぶり+0.2の相対値で表示し た。その結果、比較試料901の感度100(基準)に 対して本発明の試料902の感度は115と高感度であ り、さらに、50℃60%RH3日間での被り増加も少 なかった。

### [0219]

【発明の効果】本発明により、高画質で高感度、かつ保 存性に優れたハロゲン化銀写真感光材料を得ることがで

【手続補正書】 【提出日】平成9年12月11日 【手続補正1】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】 0 1 1 3 【補正方法】変更

【補正内容】

[0113]【化42】

$$X-Y \xrightarrow{-e^-} X-Y \xrightarrow{\qquad \qquad } X \xrightarrow{\qquad \qquad } X^+$$
 $(+Y^+)$